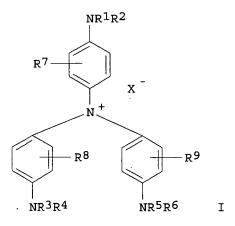
```
.123:183676
DN
TI,
    Optical recording material
    Mihara, Cheko; Santo, Takeshi; Sugata, Hiroyuki
IN
PA
    Canon Kk, Japan
SC
    Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 40 pp.
    CODEN: JKXXAF
DT
     Patent
    Japanese
LA
IC
     ICM C09B057-00
     ICS B41M005-26; C09K003-00; G11B007-24
CC
     74-13 (Radiation Chemistry, Photochemistry, and Photographic and Other
     Reprographic Processes)
FAN.CNT 1
     PATENT NO.
                     KIND DATE
                                         APPLICATION NO.
                                                          DATE
     -----
                     _ _ _ _
                          _____
                                         -----
                                                          _____
PΙ
    JP 07133437
                      A2
                           19950523
                                         JP 1993-302251
                                                          19931109
PRAI JP 1993-302251
                           19931109
GΙ
```

"ANSWER 82 OF 83 CAPLUS COPYRIGHT 2003 ACS on STN



学995:777810 CAPLUS

ΑN

IT

AB An optical recording material showing improved resistance to light and storage stability contains an IR-absorbing compd. represented by the formula I [R1-6 = H, (substituted) alkyl, (substituted) aralkyl, or (substituted) Ph; R7-9 = H, halogen, lower alkyl, lower alkoxy, hydroxy, or cyano; X- = a monovalent metal complex anion].

ST optical recording material IR absorber; triarylaminoammonium salt IR absorber recording

IT Recording materials
(optical, IR-absorbing triarylaminoammonium salts for)

167380-17-8 167380-18-9 167380-19-0 **167380-20-3**

167380-22-5 167380-24-7 167380-26-9 **167380-28-1**

167380-30-5 167380-32-7 167380-33-8 167380-35-0

16/380-30-3 16/360-32-7 16/360-33-6 16/360-

167380-36-1 167489-98-7 167489-99-8

RL: TEM (Technical or engineered material use); USES (Uses) (IR-absorbing compd. for optical recording materials)

WEST

Generate Collection

Print

L5: Entry 2 of 3

File: DWPI

May 23, 1995

DERWENT-ACC-NO: 1995-220885

DERWENT-WEEK: 199529

COPYRIGHT 2003 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: IR-absorbing cpd. for optical recording media e.g. disks - prepd. by synthesising tri:arylamine cpd. with acid anion is synthesised and the cpd. is oxidn. treated with silver perchlorate or silver hexa:fluoro:antimonate for high light resistance

PATENT-ASSIGNEE:

ASSIGNEE CANON KK

CODE

CANO

PRIORITY-DATA: 1993JP-0302251 (November 9, 1993)

PATENT-FAMILY:

PUB-NO

PUB-DATE

LANGUAGE

PAGES

MAIN-IPC

JP 07133437 A

May 23, 1995

•

040

C09B057/00

APPLICATION-DATA:

PUB-NO

APPL-DATE

APPL-NO

DESCRIPTOR

JP 07133437A

November 9, 1993

1993JP-0302251

INT-CL (IPC): $B41 \ M \ 5/26$; $C09 \ B \ 57/00$; $C09 \ K \ 3/00$; $G11 \ B \ 7/24$

ABSTRACTED-PUB-NO: JP 07133437A

BASIC-ABSTRACT:

An IR-absorbing cpd. of formula (I) is new, where R1-6=H, opt. substd. aralkyl or opt. substd. phenyl; R7-9=H, halogen, lower alkyl, lower alkoxy, cyano or hydroxy; and X-=monovalent metal complex anion.

Also claimed are IR-absorbing cpds. of formula (II) and optical recording media contg. the cpds.

USE - For optical recording media, e.g. optical disks and optical cards.

ADVANTAGE - The cpds. are soluble in organic solvents and can improve light resistance of the organic dye recording layer in a small amt. The optical recording media have high light resistance, stability under high temp. and humidity and a clear threshold value to laser power.

CHOSEN-DRAWING: Dwg.0/4

TITLE-TERMS: INFRARED ABSORB COMPOUND OPTICAL RECORD MEDIUM DISC PREPARATION SYNTHESIS TRI ARYLAMINE COMPOUND ACID ANION SYNTHESIS COMPOUND OXIDATION TREAT SILVER PERCHLORATE SILVER HEXA FLUORO ANTIMONATE HIGH LIGHT RESISTANCE

ADDL-INDEXING-TERMS:

INFRA RED

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11) 許出顧公開番号

特開平7-133437

(43)公開日 平成7年(1995)5月23日

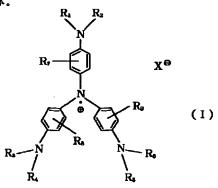
技術表示領	ΡI	庁内整理番号	識別記号		(51) IntCL ⁶
			Z	57/00	C09B
				5/26	B41M
	•		105	3/00	C09K
		7215-5D	5 1 6	7/24	G11B
26 Y	B41M	9121 –2H			
前求 前求項の数12 FD (全 40)	審査請求				
001007	(71)出顧人		特顧平5-302251		(21)出願番号
アノン株式会社					
(都大田区下丸子3丁目30番2号		月9日	平成5年(1993)11		(22)出顧日
利息子	(72)発明者				
対都大田区下丸子3丁目30番2号 キング ▽株式会社内					
	(72)発明者				
(都大田区下丸子3丁目30番2号 キング ◆株式会社内					
田 裕之 (都大田区下丸子3丁目30番2号 キ	(72)発明者				
(都入田区でルナ3 1日30番2牙 マ <mark>/株式会社内</mark>					
土 渡辺 徳慶	(74)代理人				

(54) 【発明の名称】 赤外吸収化合物及びそれを用いた光記録媒体

(57)【要約】

【目的】 プラスチック基板に塗工可能な有機溶剤への 溶解性が良く、少ない添加量で有機色素記録層の耐光性 を著しく改善することが可能な赤外吸収化合物及びそれ を用いた光記録媒体を提供する。

【構成】 下記一般式(I)で表わされる赤外吸収化合物、及び記録層中に前記赤外吸収化合物を含有する光記録媒体。



(R1 ~R6 は同種又は異種の水素原子、置換もし

くは末置換のアルキル基、置換もしくは末置換のアラルキル基または置換もしくは末置換のフェニル基を示す。 R7 ~R9 は水素原子、ハロゲン基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、シアノ基または水酸基を示す。 X- は一価の金属鉛体アニオンを示す。)

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(I)で表わされる赤外吸収 化合物。

【化1】

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_4
 R_8
 R_8

* (式中、R₁ ~R₆ は同種又は異種の水素原子、置換もしくは未置換のアルキル基、置換もしくは末置換のアラルキル基または置換もしくは末置換のフェニル基を示す。R₇ ~R₉ は水素原子、ハロゲン基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、シアノ基または水酸基を示す。X⁻ は一価の金属鉛体アニオンを示す。) 【請求項2】 前記金属鉛体アニオンがニッケル鉛体ア

【請求項2】 前記金属錯体アニオンがニッケル錯体アニオンである請求項1記載の赤外吸収化合物。

【請求項3】 前記金属錯体アニオンが下記一般式(I 10 II)で表わされるアニオンである請求項1記載の赤外 吸収化合物。

【化2】

$$\begin{bmatrix}
R_{0} & R_{0} & R_{0} \\
R_{10} & S & R_{10} \\
R_{11} & R_{12} & R_{12}
\end{bmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{0} & R_{0} \\
R_{10} & R_{10} \\
R_{11} & R_{12}
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{10} & R_{10} \\
R_{11} & R_{12}
\end{pmatrix}$$

(式中、 $R_9 \sim R_{12}$ は各々水素原子、置換もしくは末置 換のアルキル基、置換もしくは末置換のアミノ基、置換 もしくは末置換のアリール基またはハロゲン原子を示 ※【請求項4】 前記金属錯体アニオンが下記一般式(I V)で表わされるアニオンである請求項1記載の赤外吸 収化合物。

す。Mは遷移金属原子を示す。)

(IV) $\frac{R_{18}}{R_{18}}$ $\frac{S}{S}$ $\frac{S}{S}$ $\frac{R_{16}}{R_{16}}$ $\frac{C}{R_{16}}$ $\frac{R_{18}}{S}$ $\frac{S}{S}$ $\frac{R_{16}}{R_{16}}$

(式中、R13~R16は各々置換もしくは末置換のアルキル基、置換もしくは末置換のアリール基またはシアノ基を示す。Mは遷移金属原子を示す。)

- ★【請求項5】 下記一般式 (II) で表わされる赤外吸収化合物。
- 【化4】

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 $2X^{\Theta}$

$$R_{s}$$
 R_{s}
 R_{s}
 R_{s}
 R_{s}
 R_{s}
 R_{s}

(式中、R1 ~R6 は同種又は異種の水素原子、置 換もしくは末置換のアルキル基、置換もしくは末置換の アラルキル基または置換もしくは末置換のフェニル基を 示す。R7 ~R9 は水素原子, ハロゲン基, 低級ア ルキル基、低級アルコキシ基、シアノ基または水酸基を 示す。X- は一価の金属錯体アニオンを示す。)

3

*【請求項6】 前記金属錯体アニオンがニッケル錯体ア ニオンである請求項5記載の赤外吸収化合物。

(II)

【請求項7】 前記金属錯体アニオンが下記一般式(I II)で表わされるアニオンである請求項5記載の赤外 吸収化合物。

【化5】 * 20

$$\begin{bmatrix}
R_{0} & R_{0} & R_{0} \\
R_{10} & S & R_{10} \\
R_{11} & R_{12}
\end{bmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{0} & R_{0} & R_{10} \\
R_{11} & R_{12}
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{10} & R_{10} & R_{10} \\
R_{11} & R_{12}
\end{pmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{11} & R_{12} & R_{12}
\end{pmatrix}$$

(式中、R9 ~R12は各々水素原子、置換もしくは末置 もしくは末置換のアリール基またはハロゲン原子を示 す。Mは遷移金属原子を示す。)

※【請求項8】 前記金属錯体アニオンが下記一般式(I 換のアルキル基、置換もしくは末置換のアミノ基、置換 30 V)で表わされるアニオンである請求項5記載の赤外吸 収化合物。

> 【化6】 M (IV) R_{14}

(式中、R13~R16は各々置換もしくは末置換のアルキ ル基、置換もしくは末置換のアリール基またはシアノ基 を示す。Mは遷移金属原子を示す。)

【請求項9】 基板および記録層を備えた光記録媒体に★

★おいて、該記録層中に下記一般式 (I)または (II) で示される化合物を含有することを特徴とする光記録媒

【化7】

$$R_1$$
 R_2
 R_7
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_4
 R_8
 R_8

(式中、 R_1 ~ R_6 は同種又は異種の水素原子、置換もしくは末置換のアルキル基、置換もしくは末置換のアラルキル基または置換もしくは末置換のフェニル基を示す。 R_7 ~ R_9 は水素原子,ハロゲン基,低級アルキル基,低級アルコキシ基,シアノ基または水酸基を示す。 X^- は一価の金属錯体アニオンを示す。)

*【請求項10】 前記金属鉛体アニオンがニッケル鉛体 アニオンである請求項9記載の光記録媒体。

【請求項11】 前記金属錯体アニオンが下記一般式 (III)で表わされるアニオンである請求項9記載の 光記録媒体。

【化8】

$$\begin{bmatrix}
R_{0} & R_{0} & R_{0} \\
R_{10} & S & R_{10} \\
R_{11} & R_{12} & R_{12}
\end{bmatrix}$$

$$(III)$$

(式中、R₉ ~R₁₂は各々水素原子、置換もしくは末置 換のアルキル基、置換もしくは末置換のアミノ基、置換 もしくは末置換のアリール基またはハロゲン原子を示 す。Mは遷移金属原子を示す。) ※【請求項12】 前記金属錯体アニオンが下記一般式 (IV)で表わされるアニオンである請求項9記載の光 記録媒体。

※50 【化9】

$$\begin{bmatrix}
R_{18} & S & S & R_{16} \\
C & M & || & & \\
C & C & R_{16}
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
R_{18} & S & S & R_{16} \\
C & R_{16} & R_{16}
\end{bmatrix}$$
(IV)

(式中、R13~R16は各々置換もしくは末置換のアルキ ル基、置換もしくは末置換のアリール基またはシアノ基 を示す。Mは遷移金属原子を示す。)

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は赤外吸収化合物及びそれ を利用した光記録媒体に関し、特に光ディスクまたは光 カードにおいて、耐光性および保存安定性を向上させる 赤外吸収化合物及びそれを用いた光記録媒体に関する。 [0002]

【従来の技術】一般に、光ディスクおよび光カードは、 基体の上に設けた薄い記録層に形成された光学的に検出 可能な小さな (例えば、約1μm) ピツトをらせん状又 は円形および直線状のトラック形態にして高密度情報を 記憶することができる。この様なデイスクに情報を書き 込むには、レーザ感応層の表面に集束したレーザを走査 し、このレーザ光線が照射された表面のみにピツトを形 成し、このピツトをらせん状又は円形および直線状トラ ツクの形態で形成する。レーザ感応層は、レーザ・エネ る。例えば、ヒートモード記録方式では、レーザ感応層 は熱エネルギーを吸収し、その個所に蒸発又は融解によ り小さな凹部(ピツト)を形成できる。また、別のヒー トモード記録方式では、照射されたレーザ・エネルギー の吸収により、その個所に光学的に検出可能な濃度差を 有するピツトを形成できる。

【0003】ここで、反射率の高い記録層として有機色 素薄膜を用いることにより、記録ピツトの光学的コント ラストを高く設定することができる。例えば、有機色素 薄膜として、レーザ光に対する光吸収の大きいポリメチ 40 ン系色素、アズレン系色素、シアニン系色素、ピリリウ ム系色素等を用いると、金属光沢 (反射率10~50 %)を示す光吸収反射膜が得られ、レーザ記録が可能 で、反射読み出しが可能な光学記録媒体になる。

【0004】特にレーザ光源として発振波長500~9 00 nmの半導体レーザを用いると、装置の小型化、低 コスト化が可能となる利点を有している。しかしなが ら、有機色素薄膜は、一般に熱および光に対して、物質 変化しやすい等の原因から、記録再生特性および保存安 定性が低下するという問題があった。

*【0005】このような問題に対し、耐光性を向上させ るためにアミニウム塩・ジイモニウム塩化合物や一重項 酸素クェンチャーである金属キレート錯体(特にNiキ レート錯体)を記録層中に添加する方法が知られてい る。

【0006】しかし、金属キレート錯体はプラスチック 基板に塗布可能な溶剤への溶解性が低いため、耐光性を 十分に改良できるほどの量を添加できないという問題点 がある。また、金属錯体と色素の複塩を形成することに よりより多くの量を記録層中に添加するという方法も提 20 案されており、耐光性は向上できるが記録感度の低下を もたらすという問題がある。

【0007】また、アミニウム塩・ジイモニウム塩化合 物を記録層中に添加する方法では、対イオンが単なる酸 アニオンであるために耐光性向上のために添加量が多く 必要であった。そしてこの様な問題に対し、少ない添加 量で耐光性を著しく向上させる方法として、アミニウム 塩・ジイモニウム塩カチオンと金属錯体アニオンの複塩 化合物を用いた例が、特開昭62-193891号公報 ルギーを吸収して光学的に検出可能なピツトを形成でき 30 に記載されている。この方法により、耐光性、および記 録再生特性は従来よりも改善されるが、ジアルキルアミ ノ基に置換されたアミニウム塩・ジイモニウム塩カチオ ンを用いた場合には金属錯体アニオンとの複塩化合物の 溶剤への溶解性がまだ不十分で、特にプラスチック基板 に直接適用できる、脂肪族炭化水素類、アルコール類、 ケトン類等の溶媒への溶解度が小さかった。

> 【0008】またジイモニウム塩カチオンと金属錯体ア ニオンの混合物からなる記録層及び該記録層上に反射層 を備えた耐光性に優れた光ディスクが特開平3-164 292号公報に開示されており、例えばジイモニウム塩 カチオンとして例えばN, N, N', N'-テトラキス (ジアルキルアミノ置換フェニル) -p-フェニレンジ アミンのジイモニウム塩やN, N, N', N'ーテトラ キス (ジアルコキシアルキルアミノ置換フェニル) -p −フェニレンジアミンのジイモニウム塩が記載されてい るが、これらの複塩化合物も保存安定性、再生光に対す る安定性に於て未だ不十分であった。

[0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、上記従来例 *50 に鑑みてなされたものであり、その目的とするところ

は、赤外部に大きな吸収領域を有し、かつプラスチック 基板に塗工可能な有機溶剤への溶解性の良い新規赤外吸 収化合物を提供することにある。

【0010】また、他の目的は少ない添加量で耐光性を 著しく改善することが可能となると同時に、添加量が少 なくて良いため記録感度の低下をおさえられ、更に保存 安定性を著しく向上させることのできる光記録媒体を提* *供することにある。

[0011]

【課題を解決するための手段】即ち、本発明は、下記一 般式(I) または(II) で表わされる赤外吸収化合物 である。

10

[0012]

【化10】

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_4
 R_6
 R_8
 R_8

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_4
 R_8
 R_8

【0013】(式中、R₁ ~R₆ は同種又は異種の 40%【0015】 水素原子、置換もしくは末置換のアルキル基、置換もし くは末置換のアラルキル基または置換もしくは末置換の フェニル基を示す。R7 ~R9 は水素原子, ハロゲ ン基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、シアノ基ま たは水酸基を示す。X- は一価の金属錯体アニオンを 示す。)

【0014】また、本発明は、基板および記録層を備え た光記録媒体において、該記録層中に下記一般式(I) または(II)で示される化合物を含有することを特徴 とする光記録媒体である。 **%50**

【化11】

$$R_a$$
 R_a
 R_a

【0016】(式中、R₁ ~R₆ は同種又は異種の

水素原子、置換もしくは末置換のアルキル基、置換もし くは末置換のアラルキル基または置換もしくは末置換の フェニル基を示す。R7 ~R9 は水素原子, ハロゲ ン基、低級アルキル基、低級アルコキシ基、シアノ基ま たは水酸基を示す。X- は一価の金属錯体アニオンを 示す。)

12

【0017】以下、本発明を詳細に説明する。本発明の 赤外吸収化合物は、下記一般式(Ⅰ)または(ⅠⅠ)で 10 示されるものである。

[0018] 【化12】

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_4
 R_8
 R_8

$$R_1$$
 R_2
 R_7
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8

【0019】上記一般式(I)または(II)において、X-は一価の金属錯体アニオンであり、またトリアリールアミン化合物カチオンのR1~R6は同種又は異種の水素原子、置換もしくは末置換のアルキル基、置換もしくは末置換のアラルキル基または置換もしくは末置換のフェニル基であることが好ましい。

【0020】上記置換基群の中から選択することによって、耐光性および耐久性の良好な赤外吸収化合物とすることができる。又この赤外吸収化合物を記録層に含有させることによって、耐光性、くり返し再生に対する安定性に極めて優れ、且つ生産性も良好な光記録媒体が得られるものである。

【0021】次に、R₁ ~R₆ の1価の有機残基と ジメチルアミノフェニしては、例えばアルキル基 (例えば、メチル基、エチル ル基、ローシアノフェニル基、 nープロピル基、 isoープロピル基、 nープチル基、 nープチル基、 られる。 はーアミル基、 nーヘキシル基、 nーオクチル基、 tープチル基、 (例え*50 同じであってもよい。

*ば2-ヒドロキシエチル基、3-ヒドロキシプロピル 基, 4-ヒドロキシブチル基, 2-アセトキシエチル 基、カルボキシメチル基、2-カルボキシエチル基、3 ーカルボキシプロピル基, 1-トリクロロエチル基, 1 ークロロエチル基, 1ートリブロモプロピル基, 1ート リフロロエチル基、1-クロロブチル基など)、アラル キル基 (例えば、ベンジル基, クロロベンジル基, メチ 40 ルベンジル基、2-フェニルメチル基、2-フェニルプ ロピル基、3-フェニルプロピル基、α-ナフチルメチ ル基、βナフチルエチル基、フェネチル基など)、フェ ニル基, 置換フェニル基 (p-メチルフェニル基, p-クロルフェニル基, 2, 4-ジメチルフェニル基, p-ジメチルアミノフェニル基、pージエチルアミノフェニ ル基、oーシアノフェニル基、pージブチルアミノフェ ニル基、2、6-ジヒドロキシフェニル基など) が挙げ られる。

【0022】 R_1 ~ R_6 は各々異なっていても又は同じであってもよい。

【0023】本発明の目的とするところは、耐光性の良好な光記録媒体を提供することにある。さらに耐熱性のよい新規の赤外吸収化合物と、耐熱性の優れた光記録媒体を提供することにある。

【0024】 R_7 $\sim R_9$ は、水素原子,ハロゲン 基,低級アルキル基,低級アルコキシ基,シアノ基または水酸基を示す。

* I) で示される赤外吸収化合物に用いられるトリアリー ル化合物カチオンの具体例を示す。

16

【0026】但し、簡略化のため、例えば、前記一般式 (I) のトリアリール化合物カチオンが R_1 \sim R_6 がエチル基, R_7 \sim R_9 が水素原子の場合、下記の様に表示する。

[0027]

【0025】次に、本発明の一般式(I)または(I * 【化13】

No.	$\mathbf{R}_{\mathbf{i}}$	R ₂	R _s	R,	R ₅	R ₆	R,	R ₈	R₀
(I)	C₂H₅	СД	C₂H₅	C ₂ H ₆	C₂H₅	C₂H₅	H	H	H

[0028]

※ ※【化14】

_		1

	17					18	付册	'	
カチオン No.	R ₁	R ₂	Ra	R,	R ₅	R ₆	R,	R ₈	R _e
1'	СН₃	СН₃	СН₃	СЊ₃	СНз	СН₃	H	H	H
2'	n-C ₄ H ₄	n-C ₄ H _a	п-С4Н1	п-С.Н.	n-C₄H₀	n−C₄H₀	H	H	H
3'	СаН	C₂H₅	C ₂ H ₅	C₂H₅	C₂H₅	C₂H₅	H	H	H
4'	CH₂C₅H₅	CH₂C₅H₅	CH₂C₅H₅	CH ₂ C ₆ H ₆	СН₂С₀Н₅	СН₂С₅Н₅	H	H	H
5'	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H,	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	H	H	H
6'	C₂H₄C <i>L</i>	C₂H₄Cℓ	C₂H₄Cℓ	C₂H₄C ℓ	С₁ҢСℓ	C.H.C.ℓ	H	H	H
7	n-C ₆ H ₁₃	n-C,H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₄ H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₅ H ₁₃	H	H	H
8,	СъЩ	С₅П₅	С₅Н₅	C₅H₅	СвНъ	C ₅ H ₅	H	H	H
9'	р-С _в ЩВг	p-C ₆ H ₄ Br	р-СыЦВг	р-СыЦВг	р-С"ЩВт	р–С _в Ң.Вт	H	H	H
10'	iso-C _s H,	iso-C₃H,	iso-C ₃ H,	iso-C₃H,	iso-C₃H₁	iso-C₃H₁	H	H	Ħ
11'	р-С ₋ ЩОСЊ	р-С"ЩОСН,	р-СъЩОСНз	р−С₅ЩОСЩ₃	р−С₊ЩОСН₃	р-С.Н.ОСН.	H	H	H
12'	CF _s	CF ₃	CF ₃	CF ₃	CF ₃	CF _s	H	H	H
13'	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF,	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₂	сн,сг,	H	H	H
14'	n-C ₆ H ₁₁	n-C ₄ H ₂₁	n-C ₆ H ₁₁	n-C ₅ H ₁₁	n-C ₆ H ₁₁	n-C ₅ H ₁₁	H	H	H
15'	С⁴Н′ОН	СъщОН	С₃ЩОН	С₃ЩОН	С₃ҢОН	С₃Н₄ОН	H	H	H
16'	СН.СООСН.	CH2COOCH3	CH₂COOCH₃	СН₂СООСН₃	CH₂COOCH₃	СН-СООСН.	H	H	H

[0029]

	•) 	7			
	1	9				20	_		
が か Ma	R ₁	R ₂	R_s	R₄	R₅	R_{s}	R ₇	R₃	R₀
17	p-C.H.N(C.H.) ₂	p-CHN(CH ₂):	p-C.H.N(C.H.) ₂	p-CHAN(CHL);	p-C.H.N(C.H.).	p-CHLN(C.H.):	Ħ	H	H
18'	t−C₄H _a	t−C₄H₃	t-C₄H₃	t−C₄H₃	t-C₄H₃	t−C₄H₃	H	H	H
19'	CH₃ I C₁H₊CHCH₃	CFFT CHCH?	CH, CH,CHCH,	CH₃ C₃H₄CHCH₃	CH, C.H.CHCH,	CH3 C2H4CHCH3	H	H	H
201	п−С₃Ну	n-C ₂ H ₇	п-С _з П,	n-C _s H,	n-C _s H,	ո–Ը _ջ Д,	Br	Br	Br
21'	C ₂ H ₅	СН3	C₂H₅	СН₃	С₂Щ₅	СН	H	H	H
22'	n–C₄H₃	n–C₄H₃	n−C₄H₀	n-C ₄ H ₉	n-C ₄ H ₉	n-C ₄ H ₉	OCH.	OCH.	OCE.
23	p-C.H.N (CH.):	p-C.HN(CH.)2	p-Calla-N (CHa) 2	p-C _e H _e -N (CH ₂) ₂	p-CH_N(CH ₂) ₂	р-СД-N(СД):	CN	CN	CN
24'	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	H	H	H
25	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	H	H	H
26	С₄Н₄ОН	С₄Н₅ОН	C.H.OH	C₄H₃OH	C₄H ₈ OH	C₄H ₈ OH	Ħ	H	Ħ
27	\overline{H}	—(H)	\overline{H}	\overline{H}	H	H	H	H	H
28'	-C ₃ F ₇	-C ₂ F ₇	-C ₂ F ₇	C₂F7	C ₃ F ₇	C ₃ F ₇	H	H	H
29'	C₂H₄C₅H₅	C₂H₄C₅H₅	C ₂ H ₄ C ₆ H ₅	C2H4C6H5	C₂H₄C₅H₅	C2H4C8H5	H	H	H
30'	n-C4H ₉	n-C4H,	C ₂ H ₅	C₂H₅	СДЬ	C₂H₅	H	H	Н
31'	ո-Շ₅IIս	n-C _s H ₁₁	n−C₅H₁₁	n-C _s H ₁₁	n-C ₅ H ₁₁	n-C ₅ H ₁₁	OĦ	H	H

[0030]

つ

	21								
カチオン Na	R ₁	R ₂	R _a	R,	R ₅	R _s	R,	R ₈	R₀
1"	СНз	СН₃	СН	CH,	СН	СН	H	H	H
2*	n-C ₄ H ₉	n-C ₄ H ₅	п-С4Н3	n-C4H9	n-C ₄ H _e	n−C₄H ₉	H	H	H
3"	С₂Н₅	С₂Н₅	С₃Н₅	С₂Н₅	C₃H₅	C₂H₅	H	H	H
4"	CH₂C₅H₅	CH₂C₅H₅	CH₂C ₈ H ₅	СН₂С₅Н₅	CH₂C₅H₅	СН₂С₅Н₅	H	H	H
5"	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C3H7	n-C ₃ H ₇	H	H	H
6"	СЛСС	C ₂ H ₂ C &	C₂H₄C ℓ	Съцсе	C₂H₄C <i>ℓ</i>	C₂H.C.ℓ	H	Ħ	H
7*	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₄ H ₁₃	n-C ₄ H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	H	H	H
8"	СвН	С₅Н₅	С₅Н₅	С₅Н₅	C _s H _s	C _s H _s	H	H	H
9"	р-С₅ЩВт	р–С₀ЩВг	p-C ₆ H ₄ Br	р-СыЦВг	p-C ₄ H ₄ Br	р-СвЦВт	H	H	H
10"	iso-C ₃ H,	iso-C₃H,	iso-C ₃ H,	iso-C ₃ II,	iso-C₃H₁	iso-C ₃ H ₇	H	H	H
11*	р-С«НОСН	р-С ₆ ЩОСЩ	р−С₅ЩОСН₃	р−С₅ЩОСЩ	р-С.Н.ОСН3	р-С.Н.ОСН.	H	H	H
12"	CF ₃	CF ₃	CF ₃	CF ₃	CF _s	CF _s	H	H	H
13*	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₃	H	H	H
14"	n-C _s H ₁₁	n-C _s H ₁₁	n-C _{\$} H ₁₁	n-C ₅ H ₁₁	n-C ₅ H ₁₁	n-C _s H ₁₁	H	H	H
15"	СъщОН	Същон	С₂Н₄ОН	С₂Н₄ОН	С"ЩОН	С₃Ң₀ОН	H	H	H
16"	СН₂СООСН₃	CH₂COOCH₃	CH_COOCH ₃	CH₄COOCH₃	СН.СООСН.	СН-СООСН-	H	H	H

[0031]

2	2
4	2

###7 No.	R_1	R ₂	R _s	R₄	R₅	R_{6}	R7	R.	R,
17"	p-Calln(Call).	p-CHN(CH).	d-CHN(CH.).	D-CHIN(CHI).	d-Carn(Car).	d-CHIN(CH):	H	H	H
18"	t-C ₄ H ₉	t-C₄H₃	t-C₄H _a	t-C ₄ H ₉	t−C₄H ₉	t−C₄H₃	H	H	Н
19"	CH₃ C₃H₄CHCH₃	C*H*CHCH*	CH CHCH	CH₃ C₄H₊CHCH₃	СН СЪЦСИСН	CH3 CHCHCH3	H	H	H
20°	n-C _s H,	n–C₃H,	n-C₃H,	n-C ₂ H ₇	n−C₃H,	n-C _s H,	Br	Br	Вг
21"	C₂H₅	СН3	C₂H₅	СН	C₂H₅	СН	H	H	H
22*	n-C _t H ₉	n–C₄H _e	п-С₄Н₃	n-C ₄ H _a	n-C ₄ H ₉	n−C₄H₃	OCH.	OCH,	OCE.
23"	p-C.H.N(CH ₂):	p-C.HN(CH.)2	p-C _e H _{e-} N(CH _e) ₂	p-C.HN(CH.):	p-C.HN(CH):	p-Calla-N(CHa):	CN	CN	CN
24"	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₈	H	H	H
25"	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	H	H	Н
26°	C₄H ₈ OH	C₄H₅OH	C₄H₄OH	C₄H₃OH	C₄H₃OII	C₄H ₈ OH	H	Ħ	H
27°	\overline{H}	─H	—(H)	─ (H)	—(H)	—(H)	H	Ħ	H
28	-C ₃ F ₇	-C ₂ F ₇	-C ₂ F ₇	C₂F7	C ₃ F ₇	C₂F7	H	H	H
29"	C₂H₄C₅H₅	C₂H₄C₅H₅	C2H4C8H5	C₂H₄C₅H₅	C₂H₄C₅H₅	C2H4C8H8	H	Ħ	H
30"	n-C ₄ H ₈	n-C ₄ H _a	C₂H₅	СДЬ	СъН	С₂Щ	H	Н	H
31"	n-C ₅ H ₁₁	ո-С.Н.	n-C ₅ H ₁₁	n-C₅Hıı	n–C₅H₁₁	ո–С₅Нո	OH	H	Н

【0032】次に、上述のトリアリール化合物カチオン 40*られる。但し、下記一般式中、Mは、Ni, Co, M と対をなす金属錯体アニオンX-について説明する。本 発明において、対アニオンとして用いられる金属錯体と しては種々のものを使用するとこができ、例えば一般式 (III)~(IX)に示される金属錯体化合物が挙げ*

n, Cu, Pb, Ptなどの遷移金属原子を示す。

[0033]

【化18】

$$\begin{array}{c|c}
 & 25 & 26 \\
\hline
R_{10} & & R_{0} & R_{10} \\
\hline
R_{11} & & S & R_{12} & R_{11}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & & & & & & & & & & & \\
\hline
R_{11} & & & & & & & & & \\
\hline
R_{12} & & & & & & & & & \\
\hline
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & & & & & & & & & & & \\
\hline
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & & & & & & & & & & \\
\hline
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & & & & & & & & & \\
\hline
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & & & & & & & & \\
\hline
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & & & & & & & \\
\hline
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & & & & & & & \\
\hline
\end{array}$$

【0034】(式中、 R_9 $\sim R_{12}$ はそれぞれ,水素 *基あるいはハロゲン基を表わす。)原子,置換もしくは未置換のアルキル基または置換もし 10 【0035】 くは未置換のアミノ基、置換もしくは未置換のアリール* 【化19】

$$\begin{bmatrix}
R_{18} & S & S & R_{16} \\
C & M & || & & \\
C & C & R_{16}
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
R_{18} & S & S & R_{16} \\
C & R_{16} & R_{16}
\end{bmatrix}$$

【0036】(式中、R₁₃~R₁₆はそれぞれ置換も ※【0037】 しくは未置換のアルキル基、または置換もしくは未置換 【化20】 のアリール基、またはシアノ基を表わす。) ※

$$\begin{bmatrix} R_{17} & R_{17} & R_{18} \\ R_{18} & S & R_{19} \\ R_{20} & R_{20} & R_{20} \end{bmatrix}$$
 (V)

【0038】(式中、R₁₇~R₂₀はそれぞれ、水素 原子、置換もしくは未置換のアルキル基、置換もしくは 未置換のアミノ基、置換もしくは未置換のアリール基あ★

★るいはハロゲン原子を表わす。) 【0039】 【化21】

【0040】(式中、R21~R24はそれぞれ、水素 原子、置換もしくは未置換のアルキル基、置換もしくは 未置換のアミノ基、置換もしくは未置換のアリール基あ☆

☆るいはハロゲン原子を表わす。)

[0041]

【化22】

(VII)

28

【0042】(式中、R25~R28はそれぞれ、水素 *るいはハロゲン原子を表わす。) 原子、置換もしくは未置換のアルキル基、置換もしくは 10 【0043】 未置換のアミノ基、置換もしくは未置換のアリール基あ* 【化23】

$$S = C \times S \times S \times S \times S \times C = S$$

【0044】次に、本発明に用いられる金属鉛体アニオ ※【0045】 ンの具体例を挙げるが、これらに限定されるものではな 【化24】 い。 ※

10

Cu

金属錯体 No. M R, R_{10} R_{11} R_{12} $(\mathbf{II}) - 1$ Ni H CH₃ Η H 2 Ni H $N (CH_3)_2$ Η Η 3 Zn Η Η Η Me 4 Ni H H Η Η 5 Ni Cl Cl Η Cl 6 Pd H Н Η Η 7 Ni H -N (CH₈)₂CH₈ Η 8 Ni H $-N (CH_3)_2$ Η Η 9 Ni - OCH_a H H Η

C1

Cl

Η

C1

_	_
''	•
	~

	9				30
化合物 No.	M	R ₁₈	R ₁₄	$R_{\iota \delta}$	R_{16}
(IV) -1	Ni				
2	Ni	- (CH₃),		- ⊘ -N (CH ₃) ₂	\(\rightarrow
3	Ni	—————————————————————————————————————		- (C₂H₂),	
4	Ni	-⊘-осн,		- ⊘ -осн•	ОСН
5	Ni	OCH,	OCH₃ OCH₃	ОСН, ОСН,	OCH, OCH,
6	Ni	C1 C1	C1 C1	C1 C1	C1 C1
7	Pt	-(C₁H₂)₂		- (C₂H₂),	
8	Ni	CF ₃ CF ₃	CF ₃ -CF ₃ -CF ₃	CF ₃ CF ₃ CF ₃	CF ₃ CF ₃ CF ₃
9	Cu	-0	\O	\(\rightarrow\)	\O
10	Ni	СН₃	СН	СН₃	СН₃

[0047]

* *【化26】

化合物 No.	M	R ₁₇	R ₁₈	R ₁₉	R ₂₀
(V) -1	Ni	Н	Н	Н	Н
2	Ni	Н	C1	Cl	Н
3	Ni	Н	СН₃	Н	Н
4	Pt	Н	Н	Н	Н

[0048]

※ ※【化27】

					7 4
化合物 No.	M	R ₂₁	R ₂₂	R ₂₈	R ₂₄
(VI) -1	Ni	Н	Н	Н	Н
2	Ni	Н	СН₃	H	Н
3	Ni	Cl	C1	Н	Cl
4	Ni	Н	N (CH ₈) ₂	СН₃	Н

[0049]

	*	*	【化28】	
--	---	---	-------	--

化合物 No.	M	R ₂₅	R ₂₆	R ₂₇	R ₂₈
(VII) - 1	Ni	Н	Н	Н	Н
2	Ni	Н	OCH ₃	Н	Н
3	Ni	Н	N (C ₂ H ₅) ₂	H	Н
4	Co	Н	Cl	Cl	Н

【0050】 【化29】

化合物 No.	M
(1981) – 1	Ni
. 2	Co
3	Cu
4	Mn
(IX) – 1	Ni
2	Pt
3	Pb
4	Cu

※【0051】そして、本発明の一般式(I)または(II)で示される化合物は、前記トリアリールアミン化合物カチオンと金属錯体化合物アニオンとが塩を形成した複塩化合物であり、その具体例を下記に示す。

【0052】 【化30】

30

複塩化合物 No.	トリアリールアミン化合物 カチオンNo.	金属蜡体 アニオンNo.
(1) -1	2'	(III) – 5
2	5′	(IV) -5
3	13'	(IV) -2
. 4	15′	(V) -3
5	17'	(IV) -3
6	21′	(TV) -1
7	4'	(VII) -3
8	10'	(III) - 10
. 9	14'	(VIII) - 1
10	19'	(IV) -4
11	29′	(III) -5
12	3′	(IV) -3
13	1'	(IV) -8
14	8′	(TV) -5
16	21'	(III) - 10

[0053].

* *【化31】

2	
3	כי

(19)	
	3
トリアリールアミン 化合物 カチオンNo.	金属錯体 アニオンNo.
12'	(IV) -5
16'	(IV) -9
5′	(III) — 5
9'	(III) — 10
5′	(IV) – 1
11'	(III) - 7
7'	(IV) -6
27'	(VI) -1
2′	(III) — 2 ·
20′	(IV) -3
28′	(IV) -4
31′	(DX) -1
25′	(III) – 1
17'	(IV) -5
11'	(IV) -1
	トリアリールアミン化合物 カチオンNo. 12' 16' 5' 9' 5' 11' 7' 27' 2' 20' 28' 31' 25'

[0054]

*【化32】

複塩化合物 No.	トリアリールアミン化合物 カチオンNo.	金属蜡体 アニオンNo.	
(I) -31	5′	(IV) -3	
32	13′	(III) — 8	
33	2'	(V) -2	

[0055]

※ ※【化33】

~	$\overline{}$
3	•

複塩化合物 No.	トリアリールアミン化合物 カチオンNo.	金属錯体 アニオンNo.
(II) -1	2"	(III) – 5
2	5″	(IV) -5
3	13"	(IV) -2
4	15"	(V) -3
5	17"	(VI) -3
6	21.	(IV) -1
7	4"	(VII) -3
8	10"	(III) – 10
9	14"	(VIII) 1
10	19"	(IV) -4
11	29"	(III) – 5
12	3″	(IV) -3
13	1"	(IV) -8
14	. 8″	(IV) -5
15	21 7	(III) - 10

[0056]

* *【化34】

\sim	_
	•
_	

複塩化合物 No.	トリアリールアミン化合物 カチオンNo.	金属磐体 アニオンNo.		
(II) - 16	12"	(TV) -5		
17	16"	(IV) -9		
18	5″	(Ш) —5		
19	9*	(III) - 10		
20	5′	(IV) -1		
21	11"	(III) -7		
22	7*	(IV) -6		
23	27*	(VI) -1		
24	2*	(III) -2		
25	20"	(IV) -3		
26	28*	(IV) -4		
27	31"	(IX) -1		
28	25*	(III) – 1		
29	17"	(IV) -5		
30	11"	(IV) -1		

【0057】次に、本発明の一般式(I)または(I I)で示される化合物の合成方法について説明する。先 ず、対イオンとして酸アニオン (例えば過塩素酸塩イオ ン、ヨウ素イオン、塩素イオン、ヘキサフルオロアンチ モン酸塩イオンなど)を有するトリアリールアミン化合 30 ば、次の過程により製造することができる。 物を合成する。

【0058】このトリアリールアミン化合物は、Che*

$$N + NO_2$$
 $N + NO_2$
 $N + NO_3$
 $N + NO_3$
 $N + NO_3$
 $N + NO_3$

【0060】上記還元反応により得たアミノ体を選択的 置換化によりアルキル化、アルケニル化、アラルキル 化、アルキニル化、現化などにより置換化して最終生成 物を得ることができる。

【0061】またR1 ~R6 を非対象とする場合には、 このアルキル化を多段階的に行なう必要が有り、コスト 的にはR1~R6が同一の場合が好ましい。

【0062】一方、対イオンがカチオンであるアニオン※

リールアミンを過塩素酸銀、ヘキサフルオロアンチモン 銀等で酸化処理することによって容易に得られる。例え [0059] 【化3.5】

*mische Berichte92卷、245頁(1

959年) に記載されたような方法で、該当するトリア

※型の金属錯体を、例えはジャーナルオブ アメリカン ケミカルソサエティ (Journal of Amer ican Chemical Society) 196 5年、第87巻、1483頁に記載されたシュラウザー 40 (Schrauzer)らの方法に従って合成できる。 【0063】例えば、次の過程により製造できる。 [0064]

【化36】

$$\prod_{R'}^{S} \sum_{S} M \left(\sum_{S}^{S} \prod_{R'}^{R'} \right)$$

(R, R'はアルキル基、芳香族環など、Xはハロゲ 10*【0065】

ン、Mは遷移金属を示す。)

【化37】 金属アルカリ

アルコール中

$$\mathbb{Z}_{S}^{S} M \mathbb{Z}_{S}^{S}$$

(Xはハロゲン、Mは遷移金属を示す。)

【0066】上記反応によって得た中性の金属錯体をD MSO中で、pーフェニレンジアミンを加えてアニオン 体とし、次にアルコール中で、4級アルキルアンモニウ ム塩を添加して金属錯体アニオン体とする。なお、この 場合のカチオンとしては、特にN+ (CH3)4, N+ (C4 H9) 4 等のテトラアルキルアンモニウムが好ま LW.

【0067】次いで、前記カチオン型トリアリールアミ ン化合物とアニオン型金属錯体の等モルを、極性溶媒に ホルムアミド等が好適である。

【0068】また、その濃度は0.01mol/1程度 とすればよい。

【0069】この後、これに水系溶媒、特に水を加え複 分解を生起させ沈殿をうる。加える水の量は10倍以上 の大過剰とすればよい。なお、反応温度は、室温~90 ℃程度がよい。

【0070】次いで、両液相を分離し、沪過乾燥を行 い、必要に応じてこれを2~3回繰り返したのち、DM F-エタノール等で再結晶を行えば、本発明の複塩化合 40 物が得られる。

【0071】又、上記の方法の他、金属錯体アニオンの 中間体である中性のものを塩化メチレン等に溶解し、こ れに酸アニオンとの結合体であるトリアリールアミン化 合物を等モル添加し、濃縮、再結晶することによっても 本発明の複塩化合物を得ることができる。

【0072】上記に例示したトリアリールアミン化合物 カチオンと金属錯体アニオンとの複塩化合物は、極大吸 収波長が850mm以上にあり、吸光係数も数十万と大

20※記録媒体の材料としての用途以外に断熱フイルム、サン グラスなどに使われる。

【0073】また、本発明の赤外吸収化合物は、光記録 媒体の有機色素薄膜に含有して使用することができる。 本発明の光記録媒体は、図1に示す様に、基板1の上に 前記一般式(I)または(II)で表わされるトリアリ ールアミン系化合物カチオンと金属錯体アニオンの複塩 化合物を含有する記録層2を設けることにより形成する ことができる。

【0074】基板としては、ポリカーボネート、ポリエ 溶解する。用いる極性溶媒としては、N, N-ジメチル 30 ステル、アクリル樹脂、ポリオレフィン樹脂、フェノー ル樹脂、エポキシ樹脂、ポリアミド、ポリイミドなどの プラスチック、ガラスあるいは金属類などを用いること ができる。

【0075】記録層として、前記一般式(I)または (II)で表わされるトリアリールアミン系化合物カチ オン及び金属錯体アニオンの複塩化合物と併用される有 機色素薄膜を形成する近赤外吸収色素としては、一般的 に知られている色素が用いられ、例えばシアニン系色 素、メロシアニン系色素、クロコニウム系色素、スクア リウム系色素,アズレニウム系色素,ポリメチン系色 素,ナフトキノン系色素,ピリリウム系色素,フタロシ アニン系色素、トリフェニルメタン系色素、キサンテン 系色素、アントラキノン系色素、ジオキサジン系色素、 テトラヒドロコリン系色素,トリフェノチアジン系色 素,フェナンスレン系色素、ナフタロシアニン系色素, ナフトラクタム系色素,アミニウム塩・ジイモニウム塩 系色素,金属キレート錯体系染料などがある。 あるいは 金属および金属化合物など、例えばA1, Te, Bi, Sn, In, Se, SnO, TeO2, As, Cdな きい吸収ピークを持つ。このような赤外吸収化合物は光※50 ど、あるいは紫外線吸収剤などと混合分散あるいは積層

してもよい。

【0076】これらの有機色素の中でも、ポリメチン系やシアニン系、アズレニウム系に代表されるカチオン系色素は、記録層の保存安定性に優れる点で好ましく、更に下記に示すカチオン性色素は記録感度も良好で、本発明の複塩化合物と混合した状態でも記録層の保存安定性*

44 *を低下させることがなく特に好ましい。

【0077】そのカチオン性色素を以下に挙げる。一般式(IX)で表わされるポリメチン系色素。

[0078]

【化38】

【0079】式中、A, B, D及びEは水素原子、置換もしくは未置換のアルキル基、置換もしくは未置換のアルケニル基、置換もしくは未置換のアラルキル基、置換もしくは未置換のアリール基、置換もしくは未置換のスチリル基及び置換もしくは未置換の複素環基から選ばれる基を示す。 r1 , r2 は水素原子、置換もしくは未置換の環式アル※

※キル基、置換もしくは未置換のアルケニル基、置換もしくは未置換のアラルキル基及び置換もしくは未置換のアリール基から選ばれる基を示し、kは0又は1、Lは0、1又は2で、G- はアニオンを意味する。 【0080】一般式(X)で表わされる色素。

[0081]

【化39】

【0082】式中、A、B、D、E及びG- は上記と同義で、r1 ~r5 は水素原子、ハロゲン原子、置換もしくは未置換のアルキル基又は置換もしくは未置換のアリール基を示す。Yは5員環又は6員環を完成するに必要な原子群を有する2価の有機残基を示す。m、n★30

★は0、1又は2である。

【0083】一般式(XI)で表わされる色素。

[0084]

【化40】

【0085】式中、A, B, D, E, r₁ , r₂ , r₃ , Y及びG⁻ は上記と同義である。

☆【0087】

【化41】

【0086】一般式(XII)で表わされる色素。

式中、A, B, D, E, r_1 , r_2 , r_3 , r_4 , m及びnは上記と同義で、 Z^- は

[0088]

【化42】

50

46

を示す。

*[0090] 【0089】 一般式 (XIII)、 (XIV) 又は (X 【化43】 V)で表わされるアズレニウム系色素。

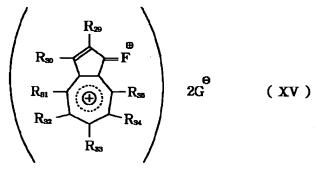
G R_{a_1} **(⊕)** R_{22}

 R_{83}

(XIII)

 R_{a_1} \oplus R_{22} R_{33}

(XIV)



【0091】式中、R29~R35は水素原子、ハロゲ ン原子(塩素原子、臭素原子、沃素原子)又は1価の有 40 機残基を表わす。1価の有機残基としては、広範なもの から選択することができる。

【0092】X、R29とR30, R30とR31, R 31 LR32, R32 LR33, R33 LR34 および R34とR35の組合せのうち少なくとも1つの組合せ で置換又は未置換の縮合環を形成してもよい。縮合環と しては5員、6員、または7員環の縮合環であり、芳香 族環(ベンゼン、ナフタレン、クロロベンゼン、ブロモ ベンゼン、メチルベンゼン、エチルベンゼン、メトキシ ベンゼン、エトキシベンゼンなど)、複素環(フラン ※50 【0095】

※環、ベンゾフラン環、ピロール環、チオフェン環、ピリ ジン環、キノリン環、チアゾール環など)、脂肪族環 (ジメチレン、トリメチレン、テトラメチレンなど)が 挙げられる。

【0093】G- は上記と同義でアニオンを示す。F は2重結合によって結合した2個の有機残基を表わす。 かかるFを含む本発明の具体的な例として、下記一般式 (1)~(11)で表わされるものを挙げることができ る。但し、式中のQ+ は下記のアズレニウム塩核を示 し、式中のQ+ を除く右辺がFを示している。

【0094】アズレニウム塩核(Q+)

【化44】

47

 R_{as}

* [0096] R₂₀ * [化45] R₃₁ + (10096] R₃₁ + (10096]

一般式 (1)

 $Q^{\mathfrak{G}} = C \begin{pmatrix} C & R_{23} \\ C & R_{34} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} R_{23} \\ R_{32} \end{pmatrix} \begin{pmatrix} R_{32} \\ R_{32} \end{pmatrix}$

* 10

一般式 (2)

$$0 = C \qquad C = 0$$

$$Q^{\oplus} = C \qquad C$$

$$C \qquad R_{35}' \qquad R_{31}'$$

$$Q^{\Theta} = C \qquad C \qquad R_{35}' \qquad R_{32}'$$

一般式(3)

$$Q = CH + C = CH$$

$$R_{36}$$

$$R_{36}$$

$$R_{36}$$

$$R_{36}$$

$$R_{36}$$

$$R_{36}$$

$$R_{36}$$

【0097】R₂₉′~R₃₅′はR₂₉~R₃₅と同義である。

※もよく又は非対称であってもよい。

[0099]

【0098】又、Q+ で示すアズレニウム塩核と前記

【化46】

式(3)における右辺のアズレン塩核とは対称であって※50

 $Q^{\oplus} = CH + CH \xrightarrow{p} R_{30}'$ $R_{30}' + R_{31}'$ $R_{34}' + R_{32}'$

[0100]

Rss

$$Q^{\oplus} = CH \xrightarrow{R_{29}'} CH \xrightarrow{R_{30}'} R_{30}' \\ R_{31}' \xrightarrow{R_{35}'} R_{35}' \xrightarrow{R_{36}'} R_{31}' \\ R_{32}' \xrightarrow{R_{32}'} R_{32}'$$

[0101]

一般式 (6)

一般式 (7)

式中、Iは含窒素複素環を完成するに必要な非金属原子 群を表わす。 ★ 一般式 (9)

[0102]

【化49】

一般式(8)

$$Q^{\oplus} = (CH)_p - R_{38}$$

式中、R38は置換又は未置換のアリール基あるいはそれらのカチオン基を表わす。pは1から8までの整数を表わす。

[0103]

【化50】

$$Q^{\oplus} = (CH)_{p} - R_{39}$$

の 式中、R39は複素環基あるいはそれらのカチオン基を 表わす。

[0104]

【化51】

一般式 (10)

$$Q^{\oplus} = CH - CH \underset{p}{\rightleftharpoons} C - R_{38}$$

式中、R40は水素原子、アルキル基、置換もしくは未 50 置換のアリール基を表わす。

52

[0105]

一般式 (11)

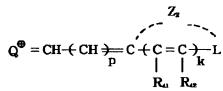
 $Q = (CH)_{p} - C \equiv C - R_{38}$

*【化52】

[0106]

※ ※【化53】

一般式 (12)



【0107】式中、Z2 は置換されてもよいピラン、 チアピラン、セレナピラン、テルロピラン、ベンゾピラ ン、ベンゾチアピラン、ベンゾセレナピラン、ベンゾテ ルロピラン、ナフトピラン、ナフトチアピラン又はナフ トセレナピラン、ナフトテルロピランを完成するに必要 な原子群を示す。

【0108】Lは、硫黄原子、酸素原子又はセレン原子、テルル原子を表わす。R41及びR42は水素原 ★20

★子、アルコキシル基、置換もしくは未置換のアリール 基、アラルキル基、複素環基を表わす。

【0109】次に、好適な色素として一般式 (XVI), (XVII), (XVIII), (XIX)で表わされる色素を示す。

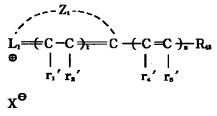
[0110]

【化54】

一般式 (XVII)

一般式 (XVIII)

【0111】 【化55】 一般式 (XIX)



【0112】上記一般式(XVI), (XVII), (XVIII), (XVIII), (XVIII), (XIV)中で、L₁ , L₂ は置換された窒素原子、硫黄原子、酸素原子、セレン原子又はテルル原子を示し、Z₁ は置換されてもよいピリリウム、チオピリリウム、セレナピリリウム、テルロピリリウム、ベンゾピリリウム、ベンゾテルロピリリウム、ベンゾヤレナピリリウム、ベンゾテルロピリリウム、ベンゾヤレナピリリウム、ベンゾテルロピリリウム、ナフ

*トピリリウム、ナフトチオピリリウム、ナフトセレナピリリウム又はナフトテルロピリリウムを完成するに必要な原子群、Z2 は置換されてもよいピラン、チオピラン、セレナピラン、テルロピラン、ベンゾピラン、ベンゾ・アルロピラン、ナフトピラン、ナフトチオピラン、ナフトセレナピラン又はナフトテルロピランを完成するに必要な原子群40を示す。

【0113】sは0又は1の整数である。R43は置換または未置換のアリール基、もしくは置換または未置換の複素環基を示す。r3 '~r7 'は前述のr1', r2 'と同義である。k, n, I, r1', r2', r1 , Y, Z-, G- は前述と同義である。

【0114】上記一般式中の略号についてさらに詳しく述べる。

リウム、ベンゾピリリウム、ベンゾチオピリリウム、ベ 【0115】A, B, D及びEは、水素原子又はアルキンゾセレナピリリウム、ベンゾテルロピリリウム、ナフ*50 ル基 (例えば、メチル基、エチル基、nープロピル基、

isoープロピル基、nーブチル基、secーブチル 基、iso-ブチル基、t-ブチル基、n-アミル基、 t-アミル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、t-オクチル基など)を示し、さらに他のアルキル基、例え ば置換アルキル基(例えば、2-ヒドロキシエチル基、 3-ヒドロキシプロピル基、4-ヒドロキシブチル基、 2-アセトキシエチル基、メトキシエチル基、エトキシ エチル基、カルボキシメチル基、2-カルボキシエチル 基、3ーカルボキシプロピル基、2ースルホエチル基、 3-スルホプロピル基、4-スルホブチル基、3-スル 10 フェートプロピル基、4-スルフェートブチル基、N-(メチルスルホニル) -カルバミルメチル基、3-(ア セチルスルファミル) プロピル基、4-(アセチルスル ファミル) ブチル基など)、環式アルキル基(例えば、 シクロヘキシル基など)、アリル基(CH2 = CH-CH2 -)、アルケニル基(ビニル基、プロペニル 基、ブテニル基、ペンテニル基、ヘキセニル基、ヘプテ ニル基、オクテニル基、ドデシニル基、プレニル基な ど)、アラルキル基(例えば、ベンジル基、フェネチル 基、αーナフチルメチル基、βーナフチルメチル基な ど)、置換アラルキル基(例えば、カルボキシベンジル 基、スルホベンジル基、ヒドロキシベンジル基など)を 包含する。

などを表わし、これらの5員環又は6員環は、ベンゼン 環、ナフタレン環などと縮合されていてもよい。 【0120】R29~R35及びR29′~R35′は 水素原子、ハロゲン原子 (フッ素原子、塩素原子、臭素 原子、ヨウ素原子など)の他に、置換もしくは未置換の アルキル基 (メチル基、エチル基、n-プロピル基、イ ソプロピル基、n-ブチル基、t-ブチル基、n-アミ ル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、2-エチルヘ キシル基、セーオクチル基など)、置換もしくは未置換 のアルコキシ基(メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ 基、ブトキシ基など)、置換もしくは未置換のアリール ル基、メトキシフェニル基、ジメトキシフェニル基、ト リメトキシフェニル基、エトキシフェニル基、クロロフ ェニル基、ニトロフェニル基、ジメチルアミノフェニル 基、ジエチルアミノフェニル基、αーナフチル基、βー ナフチル基、ジプロピルアミノフェニル基、ジベンジル アミノフェニル、ジフェニルアミノフェニル基基な ど)、置換もしくは未置換のアラルキル基(ベンジル 基、2-フェニルエチル基、2-フェニル-1-メチル エチル基、ブロモベンジル基、2-ブロモフェニルエチ

* (例えば、フェニル基、αーナフチル基、βーナフチル 基、トリル基、キシリル基、ピフェニル基、エチルフェ ニル基、メトキシフェニル基、エトキシフェニル基、ジ メトキシフェニル基、ヒドロキシフェニル基、クロロフ ェニル基、ジクロロフェニル基、ブロモフェニル基、ジ ブロモフェニル基、ニトロフェニル基、ジエチルアミノ フェニル基、ジメチルアミノフェニル基、ジメトキシア ミノフェニル基、ジベンジルアミノフェニル基など) を 示す。

56

[0117]r₁ , r₂ , r₃ , r₄ , r₅ は水素原子、ハロゲン原子(塩素原子、臭素原子、ヨウ 素原子など)、アルキル基(メチル基、エチル基、n-プロビル基、イソプロビル基、nーブチル基、tーブチ ル基、n-アミル基、n-ヘキシル基、n-オクチル 基、2-エチルヘキシル基、t-オクチル基など)、ア ルコキシ基(メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、 ブトキシ基など)、置換もしくは未置換のアリール基 (フェニル基、トリル基、キシリル基、エチルフェニル 基、メトキシフェニル基、エトキシフェニル基、クロロ 20 フェニル基、ニトロフェニル基、ジメチルアミノフェニ ル基、αーナフチル基、βーナフチル基など)を示す。 【0118】Yは2価の炭化水素基で、例えば [0119]

※ベンジル基)、アシル基(アセチル基、プロピオニル 30 基、プチリル基、バレリル基、ベンゾイル基、トリオイ ル基、ナフトイル基、フタロイル基、フロイル基な ど)、置換もしくは未置換アミノ基(アミノ基、ジメチ ルアミノ基、ジエチルアミノ基、ジプロピルアミノ基、 アセチルアミノ基、ベンゾイルアミノ基など)、置換も しくは未置換スチリル基(スチリル基、ジメチルアミノ スチリル基、ジエチルアミノスチリル基、ジプロピルア ミノスチリル基、メトキシスチリル基、エトキシスチリ ル基、メチルスチリル基など)、ニトロ基、ヒドロキシ 基、カルボキシル基、シアノ基又は置換もしくは未置換 基(フェニル基、トリル基、キシリル基、エチルフェニ 40 アリールアゾ基(フェニルアゾ基、αーナフチルアゾ 基、βーナフチルアゾ基、ジメチルアミノフェニルアゾ 基、クロロフェニルアゾ基、ニトロフェニルアゾ基、メ トキシフェニルアゾ基、トリルアゾ基など)、置換もし くは未置換の複素環基(例えば、ピリジル基、キノリル 基、レピジル基、メチルヒリジル基、フリル基、チエニ ル基、インドリル基、ピロール基、カルバゾリル基、N ーエチルカルバゾリル基など)、2,2-ジフェニルビ ニル基、2-フェニル-2-メチルビニル基、2-(ジ メチルアミノフェニル) -2-フェニルビニル基、2-ル基、メチルベンジル基、メトキシベンジル基、ニトロ※50 (ジエチルアミノフェニル)-2-フェニルビニル基、

2-(ジベンジルアミノフェニル)-2-フェニルビニル基、2,2-ジ(ジエチルアミノフェニル)ビニル基、2,2-ジ(メトキシフェニル)ビニル基、2,2-ジ(エトキシフェニル)ビニル基、2-(ジメチルアミノフェニル)-2-メチルビニル基、2-(ジエチルアミノフェニル)-2-エチルビニル基など)を挙げることができる。

【0121】又R29′~R35′もR29~R35と同様に縮合環を形成しても良い。R36は、水素原子、ニトロ基、シアノ基、アルキル基(メチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基など)又はアリール基(フェニル基、トリル基、キシリル基など)を表わす。

【0122】R37は、アルキル基(メチル基、エチル 基、プロピル基、ブチル基など)、置換アルキル基(2 ーヒドロキシエチル基、2-メトキシエチル基、2-エ トキシエチル基、3ーヒドロキシプロピル基、3ーメト キシプロピル基、3-エトキシプロピル基、3-クロロ プロピル基、3ープロモプロピル基、3ーカルボキシブ ロビル基など)、環式アルキル基(シクロヘキシル基、 シクロプロピル基)、アリル基、アラルキル基 (ベンジ 20 ル基、2-フェニルエチル基、3-フェニルプロピル 基、4-フェニルブチル基、α-ナフチルメチル基、β ーナフチルメチル基)、置換アラルキル基 (メチルベン ジル基、エチルベンジル基、ジメチルベンジル基、トリ メチルベンジル基、クロロベンジル基、ブロモベンジル 基など)、アリール基(フェニル基、トリル基、キシリ ル基、αーナフチル基、βーナフチル基)、又は置換ア リール基(クロロフェニル基、ジクロロフェニル基、ト リクロロフェニル基、エチルフェニル基、メトキシフェ ニル基、ジメトキシフェニル基、アミノフェニル基、ニ 30 トロフェニル基、ヒドロキシフェニル基など)を表わ

【0123】R38は置換又は未置換のアリール基(フ ェニル基、トリル基、キシリル基、ピフェニル基、α-ナフチル基、βーナフチル基、アントラリル基、ピレニ ル基、メトキシフェニル基、ジメトキシフェニル基、ト リメトキシフェニル基、エトキシフェニル基、ジエトキ シフェニル基、クロロフェニル基、ジクロロフェニル 基、トリクロロフェニル基、ブロモフェニル基、ジブロ モフェニル基、トリブロモフェニル基、エチルフェニル 40 基、ジエチルフェニル基、ニトロフェニル基、アミノフ ェニル基、ジメチルアミノフェニル基、ジエチルアミノ フェニル基、ジベンジルアミノフェニル基、ジプロピル アミノフェニル基、モルホリノフェニル基、ピペリジニ ルフェニル基、ピペラジノフェニル基、ジフェニルアミ ノフェニル基、アセチルアミノフェニル基、ベンゾイル アミノフェニル基、アセチルフェニル基、ベンゾイルフ ェニル基、シアノフェニル基など)を表わす。

【0124】R39はフラン、チオフエン、ベンゾフラ ロロスルホン酸塩イオン、フルオロスルホン酸塩イオン、 ン、チオナフテン、ジベンゾフラン、カルパゾール、フ 50 ン、トリフルオロメタンスルホン酸塩イオン、ヘキサフ

ェノチアジン、フェノキサジン、ピリジンなどの複素環から誘導された1個の複素環基を表わす。

58

【0125】R40は水素原子、アルキル基(メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基など)又は置換もしくは未置換のアリール基(フェニル基、トリル基、キシリル基、ビフェニル基、エチルフェニル基、クロロフェニル基、メトキシフェニル基、エトキシフェニル基、ニトロフェニル基、アミノフェニル基、ジメチルアミノフェニル基、ジエチルアミノフェニル基、アセチルアミノフェニル基、ピレニル基など)を表わす。

【0126】R41およびR42は水素原子、アルキル基(メチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基など)、アルコキシル基(メトキシ基、エトキシ基、プロボキシ基、エトキシエチル基など)、アリール基(フェニル基、トリル基、キシリル基、クロロフェニル基、ビフェニル基、メトキシフェニル基など)、置換もしくは未置換のスチリル基(スチリル基、pーメトキシスチリル基など)、置換もしくは未置換の4ーフェニル1、3ーブタジエニル基(4ーフェニル1、3ーブタジエニル基など)、又は置換もしくは未置換の複素環基(キノリル基、ビリジル基、カルバゾリル基、フリル基など)を表わす。

【0127】Iはビリジン、チアゾール、ベンゾチアゾール、ナフトチアゾール、オキサゾール、ベンゾオキサゾール、ナフトオキサゾール、イミダゾール、ベンズイミダゾール、ナフトイミダゾール、2ーキノリン、4ーキノリン、イソキノリン又はインドールなどの含窒素複素環を完成するに必要な原子群で、ハロゲン原子(フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子など)、アルキル基(メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基など)、アリール基(フェニル基、トリル基、キシリル基など)、アルアルキル基(ベンジル基、pートリルメチル基など)によって置換されていてもよい。

【0128】G- はアニオンで塩素イオン、臭素イオン、ヨウ素イオン、過塩素酸塩イオン、ベンゼンスルホン酸塩イオン、Pートルエンスルホン酸塩イオン、メチル硫酸塩イオン、エチル硫酸塩イオン、プロピル硫酸塩イオン、テトラフェニルホウ酸塩イオン、ヘキサフルオロリン酸塩イオン、ベンゼンスルフィン酸塩イオン、酢酸塩イオン、トリフルオロ酢酸塩イオン、プロピオン酸塩イオン、安息香酸塩イオン、シュウ酸塩イオン、コハク酸塩イオン、マロン酸塩イオン、ステアリン酸塩イオン、クエン酸塩イオン、一水素二リン酸塩イオン、クエン酸塩イオン、ペンタクロロスズ酸塩イオン、クロフスルホン酸塩イオン、フルオロスルホン酸塩イオン、トリフルオロメタンスルホン砂塩イオン、ヘキサフトリフルオロメタンスルホン砂塩イオン、ヘキサフトリフルオロメタンスルホン砂塩イオン、ヘキサフ

ルオロアンチモン酸塩イオン、モリブデン酸塩イオン、 タングステン酸塩イオン、チタン酸塩イオン、ジルコン 酸塩イオンなどを表わす。

 $[0129]r_1$ ', r_2 ', r_3 ', r_4 4 ´, r5 ´, r6 ´, r7 ´は水素原子又は アルキル基 (例えば、メチル基、エチル基、n-プロピ ル基、isoープロピル基、nーブチル基、secーブ チル基、tープチル基、nーアミル基、tーアミル基、 n-ヘキシル基、n-オクチル基、t-オクチル基な ど)を示し、さらに他のアルキル基、例えば置換アルキ 10 ル基(例えば、2-ヒドロキシエチル基、3-ヒドロキ シプロピル基、4ーヒドロキシブチル基、メトキシエチ ル基、2-アセトキシエチル基、カルボキシメチル基、 2-カルボキシエチル基、3-カルボキシプロピル基、 2-スルホエチル基、3-スルホプロピル基、4-スル ホブチル基、3-スルフェートプロピル基、4-スルフ ェートブチル基、N-(メチルスルホニル) -カルバミ ルメチル基、3-(アセチルスルファミル)プロピル 基、4-(アセチルスルファミル)ブチル基など)、環 式アルキル基 (例えば、シクロヘキシル基など)、置換 20 きない。 もしくは未置換のアルケニル基(ビニル基、プロペニル 基、ブテニル基、ペンテニル基、ヘキセニル基、ヘプテ ニル基、オクテニル基、ドデシニル基、プレニル基な ど)、アラルキル基(例えば、ベンジル基、フェネチル 基、αーナフチルメチル基、βーナフチルメチル基な ど)、置換アラルキル基(例えば、カルボキシベンジル 基、スルホベンジル基、ヒドロキシベンジル基など)を 包含する。

【0130】本発明において、記録層2は塗布法あるいは蒸着法等の種々の方法により基板1上に形成される。 塗布法を用いる場合には、トリアリールアミン系化合物 カチオンと金属錯体アニオンの複塩化合物を有機溶媒中 に溶解あるいは分散した溶液を基板1上に塗布すること によって形成することができる。また、必要に応じて成 膜性および塗膜安定性を考慮してバインダーを記録層中 に混合して成膜することもできる。

【0131】塗布の際に使用できる有機溶媒は、前述のトリアリールアミン系化合物カチオンと金属錯体アニオンの複塩化合物を分散状態とするか、或いは溶解状態とするかによって異なるが、一般にはアルコール系、ケトン系、アミド系、エーテル系、エステル系、脂肪族ハロゲン化炭化水素系、芳香族系、脂肪族炭化水素系などの溶媒を用いることができる。

【0132】また、バインダーとしては、例えばニトロセルロース、エチルセルロース、ポリスチレン、ポリビニルピロリドン、ポリメチルメタクリレート、ポリアミドなどが挙げられる。また、必要により、ワックス、高級脂肪酸、アミド類(例えば、オレイルアミド)を添加剤として用いる。

【0133】以上のバインダーにジオクチルフタレー

ト,ジブチルフタレート,トリクレジルフォスフェート 等の可塑剤、鉱油,植物油等の油剤、更にアルキルベン ゼンスルホン酸ソーダ,ポリオキシエチレンアルキルフ ェニルエーテル等の分散剤及びその他の添加剤を適宜混 合させ記録層の成膜性,塗膜安定性を高めることができ

60

【0134】 塗工は、浸漬コーティング法、スプレーコーティング法、スピンナーコーティング法、ビードコーティング法、マイヤーバーコーティング法、ブレードコーティング法、ローラーコーティング法、グラビアコーティング法などのコーティング法を用いて行うことができる。

【0135】記録層2中の前記一般式(I)または(II)で表わされるトリアリールアミン系化合物カチオンと金属錯体アニオンの複塩化合物の含有量は通常5~70重量%、好ましくは10~50重量%が望ましい。5重量%未満では光劣化抑制効果が不十分であり、70重量%をこえると有機色素の量が少なくなり、十分な光吸収性とレーザ光に対して十分な光反射率を得ることができない。

【0136】また、記録層2の膜厚は100Å~20µm、好ましくは200Å~1µmが適当である。さらに、本発明の光記録媒体は、図2に示すように、記録層2上に記録及び再生レーザー光に対して透明な保護層3を設けることができる。該保護層3は、基板1側から光を照射する場合は不透明でも差支えない。

【0137】また、図3に示すように、基板1と記録層 2の間に下引層4を設けても良い。また、図4に示す様 に、保護層3及び下引層4を共に用いることも可能であ 30 る。

【0138】下引き層は(a)接着性の向上、(b)水 またはガスなどのバリヤー、(c)記録層の保存安定性 の向上、(d)反射率の向上、(e)溶剤からの基板の 保護および(f)プレグルーブの形成などを目的として 設けられる。(a)の目的に対しては高分子材料、例え ばアイオノマー樹脂、ポリアミド系樹脂、ビニル系樹 脂、天然高分子、シリコーン、液状ゴムなどの種々の材 料もしくはシランカップリング剤などの種々の物質を用 いることができ、(b),(c)の目的に対しては上記 高分子材料以外に無機化合物、例えばSiOz,MgF 2, SiO, TiO2, ZnO, TiN, SiNなど、 金属または半金属、例えばZn, Cu, S, Ni, C r, Ge, Se, Cd, Ag, Alなどを用いることが できる。(d)の目的に対しては金属、例えばA1,A gなど、または金属光沢を有する有機薄膜、例えばシア ニン染料、ポリメチン染料、アズレン系染料などを用い ることができる。そして(e)、(f)の目的に対して は紫外線硬化樹脂、熱硬化性樹脂、熱可塑性樹脂などを 用いることができる。下引き層の膜厚は50Å~100 50 μm、好ましくは200Å~30μmが適当である。

【0139】また、保護層は、キズ、ホコリ、汚れなど からの保護および記録層の保存安定性の向上および反射 率の向上を目的として設けられ、その材料としては下引 き層と同じ材料を使用することができる。保護層の膜厚 は100Å以上、好ましくは1000Å以上が適当であ

【0140】この際、下引層および/または保護層中に は本発明の一般式(I)または(II)のトリアリール アミン系化合物カチオンと金属錯体アニオンの複塩化合 物が含有されていてもよい。また、下引き層または保護 10 ム0.5部、n-プロピルヨーダイド2.2部ととも 層には安定剤、分散剤、難燃剤、滑剤、帯電防止剤、界 面活性剤、可塑剤などが含有されていてもよい。

【0141】さらに、本発明による光学記録媒体の別の 構成としては、図1から図4に示した同一構成の2枚の 記録媒体(場合によりその1枚を基板のみとして)を用 い記録層2を内側に配置して密封したいわゆるエアーサ ンドイッチ構造にしてもよいし、保護層3を介して接着 したいわゆる密着構造(貼り合せ構造)にしてもよい。 密着構造の場合には、その接着層中に本発明の一般式

(I) または (II) で表わされるトリアリールアミン 20 した。取得量1.1部。このようにして合成した 系化合物カチオンと金属錯体アニオンの複塩化合物が含 有されていてもよい。

【0142】以上の様に、本発明においては、有機色素 薄膜、下引層、記録補助層、保護層または接着剤層の少 なくとも1つに、一般式(I)または(II)で表わさ れるトリアリールアミン系化合物カチオンと金属錯体ア ニオンの複塩化合物が含有されてもよいが、その含有量 は1~70重量%、好ましくは10~50重量%の範囲 が好ましい。

レーザ(発振波長633nm)などのガスレーザの照射 によって記録することも可能であるが、好ましくは75 Onm以上の波長を有するレーザ、特にガリウムーアル ミニウムーヒ素半導体レーザ (発振波長830nm) な どの近赤外あるいは赤外領域に発振波長を有するレーザ 光線の照射によって記録する方法が適している。また、 読み出しのためには、前述のレーザ光線を用いることが できる。この際、書込みと読み出しを同一波長のレーザ で行なうことができ、また異なる波長のレーザで行なう こともできる。

[0144]

【実施例】次に本発明における実施例を挙げて説明する が、これらに限定されるものではない。但し、特に説明 のない限り部は重量部を示す。

【0145】合成例1

250ml のオートクレーブに、トリス (4-ニトロフ ェニル) アミン14. 7部、5%パラジウム-カーボン 水添触媒1.6部、エタノール100mlを入れ、水素 ガスを圧力5.0Kg/cm²、90℃で理論量吸収ま で攪拌させた。反応終了後、エタノール300mlを加 50 洗、乾燥した後、再結晶を行い、複塩化合物0. 85g

えて熱沪過し、触媒を除いた。母液を溶媒留去し、7. 8部のトリス (4-アミノフェニル) アミンを得た。 高 速液クロ分析により純度は99.7%であった。

62

【0146】NMR (ds -DMSO)分析により、δ 4. 21~5. 04ppmに6H分のアミノ基の吸 収、 δ 6.06~6.81ppmにプロードなダブレ ットの12H分の芳香族環の吸収を測定した。

【0147】<(5′)の合成>上記アミノ体1.5部 をジメチルホルムアミド10部、無水炭素水素ナトリウ に、100~130℃で加熱攪拌をした。36時間反応 後、反応液を氷水160部にあけ、酢酸エチルで抽出し た。乾燥後、シリカゲルカラムで精製した。取得量1. 7部。赤外吸光分析によりアミノ基のNH伸縮振動によ る吸収の消失を確認した。

【0148】この化合物1.5部をアセトン15部中に 分散させ、撹拌下、当モルの過塩素酸銀を加えた。室温 下1時間反応させたのち、析出した銀を口別し、口液を イソプロピルエーテルで稀釈し放置し、析出結晶を口取

(5′)は吸収極大波長が972nmの赤外部に大きな 吸収をもつ化合物であった。

【0149】元素分析値: C36 H54 N4 C 1 O4 として 計算値(%):C:67.32 H: 8.47N:8.72

実**測値(**%);C:67.20 H:8.61 N:8.69

【0150】<(5")の合成>(5")の合成に使っ たトリス (4-ジプロピルアミノフェニル) アミン1部 【0143】本発明の光記録媒体は、ヘリウムーネオン 30 をアセトン16.2部中に分散させ、撹拌下2倍モルの 六フッ化アンチモン酸銀を加えた。室温下1時間反応さ せたのち、析出した銀を口別し、口液をイソプロピルエ ーテルで稀釈した。0.80部の析出結晶を口取した。 このようにして合成した(5″)は、吸収極大波長が9 81 nmの赤外部に大きな吸収をもつ化合物であった。 【0151】以上説明した例はアニオンが過塩素酸およ び六フッ化アンチモン酸の場合であるが、他のアニオン にする場合は、それに相当する銀塩を用いることにより 容易に目的とする化合物を得ることが出来る。例えば、

AgBF4, AgSO4, AgNO3, AgSO3 C6 H4 CH3 , AgSO3 CF3 などの銀塩を用いること が出来る。また、この他に、電解酸化により得ることも 出来る。

【0152】<(1)-18の合成>(5′)0.55 gをDMF50ml に溶かした液に、ニッケルビス(ト リクロロベンゼンジチオール) テトラ (n-ブチル) ア ンモニウム塩(商品名: PA-1006、三井東圧ファ イン社製)0.68gを加え、50℃で3時間加熱攪拌 した。この反応液を水中に注ぎ、得られた沈澱物を水

を得た。

【0153】示査走査熱量の測定をして、270℃の過 塩素酸塩のピークの消失と元素分析により、目的の複塩 化合物が得られたことを確認した。

【0154】元素分析值: C48H56N4 C16 Ni S4

計算値(%);C:52.96 H: 5. 18

N:5.15

実測値(%);C:50.02 H: 5. 45

N:5.20

【0155】 < (I I) -26の合成>ニッケルビスジ チオベンジル (商品名: MIR-101 みどり化学社 製) 2. 0gとp-フェニレンジアミン2. 5gをジメ チルスルホキシド15ml に溶解した。これにテトラ (n-ブチル) アンモニウムブロマイド3.9gのエタ ノール溶液80m1 を滴下すると、赤色針状結晶が析出 した。

【0156】これを沪取し、水洗、再結晶により精製し て、ニッケルビスジチオベンジルテトラブチルアンモニ ウム1.9gを得た。この結晶の吸収スペクトルを測定 20 すると、MIR101のAmax 930nmが950nm に長波長シフトしていることにより、アニオン体となっ たことを確認した。

【0157】(5")0.5gをDMF50ml に溶か した液に、上記ニッケルビス(ジチオベンジル)テトラ ブチルアンモニウム1.1gを加え、50℃で3時間加 熱撹拌した。この反応液を水中に注ぎ、得られた沈澱物 を水洗、乾燥した後、再結晶を行い、複塩化合物1.1 gを得た。

【0158】示査走査熱量の測定をして、270℃の過 30 塩素酸塩のピークの消失と元素分析により、目的の複塩 化合物が得られたことを確認した。

【0159】元素分析:C92H94N4 S8 Ni2 として 計算值(%);C:67.81 H: 5.81

N:3.44

実測値(%); C: 67.58 H: 6.04

N:3.22

【0160】次に一般式(1)および(II)で表わさ れる赤外吸収化合物を光記録材料として利用した実施例 について述べる。

【0161】実施例1

*ウォーレットサイズの厚さ0.4mmポリカーボネート (以下「PC」と略記する) 基板上に熱プレス法により プレグループを設け、その上にポリメチン系色素として IR-820 (日本化薬社製)と前記赤外吸収化合物 (1)-31の混合物(重量比80:20)3重量部を ジアセトンアルコール97重量部に溶解させた液をバー コート法により塗布した後、乾燥して厚さ900歳の記 録層を得た。

64

【0162】さらにその上に、アクリル酸エステルーエ 10 チレン共重合体ドライフィルムを介して、ウォーレット サイズの厚さ0.3mmPC基板と熱ロール法により密 着構造の光記録媒体を作製した。

【0163】こうして得た光カードに発振波長830n mの半導体レーザービームをO.3mWの出力で、厚さ O. 4mmのPC基板を通して照射したときの記録層か らの反射率を光カード記録/再生装置 (キャノン (株) 製)を用いて測定した。

【0164】次いで該光カードに発振波長830nmの 半導体レーザーを用いて、厚さ0.4mmのPC基板を 通して記録パワー3.5mW、記録パルス80μsec で情報を書込み再生パワーO.2mWで再生して、その コントラスト比

[0165]

【数1】

A - B

Α

(但し、A: 未記録部の信号強度、B: 記録部の信号強 度)を測定した。

【0166】次に、この光カードを65℃、85%RH の条件下で1000時間放置した後の反射率及びコント ラスト比を測定した(環境保存安定性)。又全く同様に して新たに作製し、情報を記録した実施例1の光カード に1KW/m²のキセノンランプ光を200時間照射 し、反射率及びコントラスト比を測定した(耐光安定 性)。

【0167】その結果を表-1に示す。

[0168]

【表1】

-	初期		環境保存安定性 65℃、85%RH 1000時間後		耐光安定性 キセノラブブ 1KV/㎡ 200時間後			
	反射率 (%)	コントラ スト比	反射率 (%)	コントラス ト比	反射率 (%)	コントラス ト比		
実施例 1	15.8	0.69	14.1	0.62	13.3	0.58		

【0169】実施例2~7

実施例1で用いたポリメチン系色素と複塩化合物(I) -31の組合せを下記表-2,表-3に示す色素と複塩 化合物の組合せとした以外は実施例1と同様にして光カードを作製し評価した。上記実施例2~7の光カードを 実施例1と同様の方法で測定した。その結果を表-5に 示す。

*【0170】比較例1,2

実施例2および4で用いた複塩化合物No. (I) -2 9, (I) -32を除いた以外は、実施例2及び4と同様にして光カードを作製し評価した。その結果を表-5に示す。

【0171】 【表2】

実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
2	(CH ₂),N C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C1 C	(I)-29	90:10
3	H ₂ C — CH=CH-CH=CH-CH — CH ₃ C ₄ H ₁₁ C Q Q CH ₃ CH ₃ CH ₃	(1)-2	75:25
4	H ₂ C CH ₃ Br H ₃ C CH ₃ CH-CH=CH-CH=CH-CH ₃ C ₂ H ₄ OC ₂ H ₅ CH ₃ C ₂ H ₄ OC ₂ H ₅	(I)-32	85:15
5	$Cu = \begin{bmatrix} 0 & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & &$	(11)	70:30
6	C1 H,C CH, C1 C1 CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-CH-C	(I)-22	80:20

[0172]

※ ※【表3】

68

表 3

実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
7	$(C_2H_5)_2N$ CH_3 H_3C $C=CH-CH=CH-C$ CH_3	(I)-12	95:5

【0173】比較例3~4

実施例2で用いた複塩化合物No. (I)-29の代わりに下記の化合物を用いた以外は、実施例2と同様にし

【0174】 【表4】

て光カードを作製し評価した。その結果を表-5に示 *

表 4

7	•
•	
•	•

	2 97 3 93		65°C,	存安定性 85 % RH)時間後	耐光安定性 社/ンランブ 187/㎡ 200時間後		
	反射率 (%)	コントラ スト比	反射率 (%)	コントラス ト比	反射率 (%)	コントラス ト比	
実施例2	16.2	0.71	14,4	0.63	13.4	0.58	
実施例3	15.3	0.63	12.9	0.53	13.0	0.54	
実施例4	16.9	0.75	14.0	0.62	13.5	0.60	
実施例5	15.1	0.60	12,4	0.50	12.7	0.50	
実施例6	16.3	0.72	13.4	0.58	13.2	0.58	
実施例7	16.3	0.70	14.3	0.62	13.0	0.56	
比較例1	16.6	0.73	9.0	0.35	6.9	測定不可	
比較例2	17.3	0.78	9.1	0.36	5.8	測定不可	
比較例3	16.1	0.70	11.1	0.48	13.2	0.57	
比較例4	16.0	0.70	13.9	0.61	10.6	0.47	

【0176】実施例8~12

直径130mmø、厚さ1.2mmのインジェクション成形によりアレグルーブを設けたPC基板上に、下記表-6に示す有機色素と前記複塩化合物の混合物5重量部をジアセトンアルコール95重量部に溶解させた液をスピン塗布し、厚さ850Åの記録層を設けた。このようにして得た媒体の内周側と外周側に0.3mmのスペーサーをはさみ、紫外線硬化型接着剤で他のPC保護基板と貼合せエアーサンドイッチ構造の光ディスクを得た。【0177】こうして作成した光ディスクを1800rpmで回転させ、発振波長830nmの半導体レーザビームをPC基板を通して照射し、記録パワー8mWで記録周波数3MHzで情報を書込み、読み出しパワー0.6mWで再生し、その再生波形をスペクトル解析(スキヤニングフイルター、バンド幅30KHz)してC/N比(キヤリヤ/ノイズ比)を測定した。

【0178】次に、この光ディスクの情報記録部を10 5 回繰り返し再生した後のC/N比を測定した。また、 PC基板を通して波長830nmにおける記録層の反射 率を分光光度計(商品名:U-3400;日立製作所)*

*で測定した。

【0179】また、この光ディスクを実施例1と同様の 条件の環境保存安定性試験および耐光安定性試験を行い、その後の分光光度計における反射率およびC/N比 を測定した。その結果を表-7に示す。

【0180】比較例5および6

にして得た媒体の内周側と外周側に0.3mmのスペー 実施例8および10で用いた複塩化合物No.(I)ーサーをはさみ、紫外線硬化型接着剤で他のPC保護基板 30 13および(I)-26を除いた以外は、実施例8およと貼合せエアーサンドイッチ構造の光ディスクを得た。 び10と同様の方法で光ディスクを作製し、評価した。 【0177】こうして作成した光ディスクを1800 r その結果を表-7に示す。

【0181】比較例7

実施例8で用いた複塩化合物No. (I) -13を下記の金属錯体化合物に変えた以外は、実施例8と同様の方法で光ディスクを作製した。下記金属錯体の溶解性が悪いため、塗布後、結晶が析出し、その結果、この光ディスクからの再生信号のノイズレベルの幅が非常に広くなってC/Nの測定ができなかった。

[0182]

【化57】

[0183]

※ ※【表6】

7

	71	72	
実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
8	The CH = CH - CH -	(I)-13	90:10
9	IR — 820 (日本化業製)	(I)-18	75:25
10	NC C NHCCH ₃	(1)-26	85:15
11	H ₂ C CH=CH-CH= (C ₃ H ₄ OCH ₃) ₂ CH ₃ C Br	(I)-1 9	70:30
12	C1 S CH=CH—CH—CH—CH—CH—C1 C1 C	(11)-12	80:20

[0184]

* *【表7】

74

	初期		初期		繰り返し 再生 10 ⁸ 回後	65°C、8	字安定性 35 % RH 時間後	もノンラン	安定性 ブ 1kg/g* 時間後
	反射率 (%)	C/N (dB)	C/N (dB)	反射率 (%)	C/N (dB)	反射率 (%)	C/N (dB)		
実施例8	26,1	56.5	49.2	23.0	49.2	21.7	46.3		
実施例9	26.1	57.1	52.5	22.7	49.7	22.4	49.1		
実施例10	25.9	57.1	50.2	22,0	48.0	21.2	46.8		
実施例11	25.4	56.4	50.2	20.3	45.1	21.6	47.9		
実施例12	25.8	56.9	50.1	21,4	47.2	21.4	47.2		
比較例5	26.4	56.9	45.1	19.0	32.1	13.1	測定不可		
比較例6	26.9	57 <i>.</i> 4	36.7	15.1	29.4	12.7	測定不可		

測定

【0185】実施例13、14

直径130mmø、厚さ1.2mmのポリメチルメタク
リレート(以下「PMMA」と略記する)基板上に、エポキシーアクリレート系紫外線硬化樹脂を用いて2P法 同様の(フォト・ポリマー法)で厚さ30μmのプレグルーブ 30 示す。を設けた。その基板上に、下記表-8に示す有機色素と複塩化合物の組み合せの混合物2重量部を1,2-ジクロルエタンに溶解させた液をスピナー塗布法により塗布*

比較例7

*し、乾燥膜厚900人の有機薄膜記録層を形成した以外は実施例8と同様にして光ディスクを作製した。

17.4

【0186】こうして作成した光ディスクを実施例8と 同様の方法で測定し、評価した。その結果を表-10に

【0187】 【表8】

20.6

76

実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
13	C & O O O	(I)-14	70:30
14	H ₂ C CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃ CH ₃ CH ₄ CH ₃ CH ₄ CH ₃ CH ₄ CH ₃ CH ₅ CH ₄ CH ₅ CH ₅ CH ₅ CH ₆ CH ₅ CH ₇	(1)-11	90:10

【0188】実施例15、16

下記表-9に示す有機色素と複塩化合物の組み合せの混合物4重量部とニトロセルロース樹脂(オーハレスラツカー、ダイセル化学(株)製)1重量部をジアセトンアルコール95重量部に混合させた液をスピナー塗布法により、プレグルーブを設けた直径130mmφ、厚さ

1.2mmのポリカーボネート基板上に塗布し、乾燥膜*

*厚950Aの有機薄膜記録層を形成した以外は実施例8 と同様にして光ディスクを作製した。

【0189】こうして作成した光ディスクを実施例8と 同様の方法で測定した。その結果を表-10に示す。 【0190】

【表9】

表 9

実施例	有 機 色 素	複塩化合物 No.	重量比
15	H ₂ C CH ₂ H ₃ C CH ₃ H ₄ C CH ₃ CH=CH=CH=CH=CH=CH=CH=CH=CH=CH=CH=CH=CH=C	(I)- 33	80:20
16	(C ₂ H ₁) ₂ N C=CH-CH=CH-C N(C ₂ H ₁) ₂ N(C ₂ H ₁) ₂	(1)-30	75:25

	初期		AOT PARI		ADT JUST		繰り返し 初期 再生 10 ⁶ 回後		環境保存 65℃、8 10001	5 % RH	耐光安定性 キノンランプ 1kg/㎡ 200時間後	
	反射率 (%)	C/N (dB)	C/N (dB)	反射率 (%)	C/N (dB)	反射率 (%)	C/N (dB)					
実施例 13	25.5	58.0	52.2	20.9	47.6	21,2	48.1					
実施例 14	27.1	59.8	53.2	22.5	49.6	22.0	48.4					
実施例15	25.3	54.9	50.5	20.7	45.0	21.0	45.6					
実施例16	25.1	53.3	49.6	20.8	43.7	21.3	45.3					

[0192]

る.

【発明の効果】以上説明したように、本発明の一般式 (I)または(II)で示されるトリアリールアミン化 合物カチオンと金属錯体アニオンの複合化合物およびそ 20 れを用いた光記録媒体とすることにより、

②耐光性を著しく向上させ、色素に対して少ない添加量でも優れた光劣化抑制効果のある光記録媒体を得ることができる。

②高温、高湿度環境条件下において、保存安定性に優れた光記録媒体が得られる。

③有機色素の高反射率・高感度などの優れた特性を低下させることなく、レーザーパワーに対して明確なしきい値を有する光記録媒体が得られる。等の効果が得られ

*【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の光記録媒体の一実施態様を示す断面図 である。

78

20 【図2】本発明の光記録媒体の他の実施態様を示す断面 図である。

【図3】本発明の光記録媒体の他の実施態様を示す断面 図である。

【図4】本発明の光記録媒体の他の実施態様を示す断面 図である。

【符号の説明】

- 1 基板
- 2 記録層
- 3 保護層

*30 4 下引層

* NOTICES *

Japan Patent Office is not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DETAILED DESCRIPTION

[Detailed Description of the Invention]

0001

[Industrial Application] this invention relates to the optical recording medium using the infrared-absorption compound and it which raise lightfastness and preservation stability especially in an optical disk or an optical card about the optical recording medium using an infrared-absorption compound and it.

[Description of the Prior Art] Generally, an optical disk and an optical card can make a small (for example, about 1 micrometer) pit detectable on the optical target formed in the thin record layer prepared on the base the truck gestalt of the shape of spiral or circular, and a straight line, and can memorize high-density information. In order to write information in such a disk, the laser which converged on the front face of a laser induction layer is scanned, a pit is formed only in the front face on which this laser beam was irradiated, and this pit is formed with the gestalt of spiral or a round shape, and a straight-line-like truck. A laser induction layer absorbs laser energy and can form a detectable pit optically. For example, by the heat mode recording method, a laser induction layer absorbs heat energy and can form a small crevice (pit) in the part by evaporation or dissolution. Moreover, by another heat mode recording method, the pit which has a detectable concentration difference optically can be formed in the part by absorption of the irradiated laser energy.

[0003] Here, the optical contrast of a record pit can be highly set up by using an organic-coloring-matter thin film as a high record layer of a reflection factor. For example, if the large poly methine system coloring matter of the optical absorption to a laser beam, azulene system coloring matter, cyanine system coloring matter, pyrylium system coloring matter, etc. are used as an organic-coloring-matter thin film, the optical-absorption reflective film in which metallic luster (10 - 50% of reflection factors) is shown is obtained, and laser record will be possible and it will become the optical record medium in which reflective read-out is possible.

[0004] If semiconductor laser with an oscillation wavelength of 500-900nm is used especially as a laser light source, it has the advantage the miniaturization of equipment and whose low-cost-ization are attained. However, generally the organic-coloring-matter thin film had the problem that record reproducing characteristics and preservation stability fell, from causes -- it is easy to carry out matter change -- to heat and light.

[0005] To such a problem, in order to raise lightfastness, the method of adding the metal chelate complex (especially nickel chelate complex) which are an aminium salt and a G MONIUMU salt compound, and a singlet-oxygen quencher in a record layer is learned.

[0006] However, a metal chelate complex has the trouble that the solubility to the solvent which can be applied to a plastic plate cannot add an amount to the extent that lightfastness is fully improvable for a low reason. Moreover, the method of adding more amounts in a record layer by forming the double salt of a metal complex and coloring matter is also proposed, and although lightfastness can improve, it has the problem of bringing about the fall of record sensitivity.

[0007] Moreover, by the method of adding an aminium salt and a G MONIUMU salt compound in a record layer, since a counter ion was a mere acid anion, the addition was the need mostly because of light-fast improvement. And it considers as the method of raising lightfastness remarkably with a few addition to such a problem, and the example using the double salt compound of an aminium salt and a G MONIUMU salt cation, and a metal complex anion is indicated by JP,62-193891,A. Although lightfastness and record reproducing characteristics have improved conventionally by this method, when the aminium salt and G MONIUMU salt cation replaced by the dialkylamino machine were used, the solubility to the solvent of a double salt compound with a metal complex anion was still inadequate, and the solubility to solvents, such as aliphatic hydrocarbon which can carry out direct application especially at a plastic plate, alcohols, and ketones, was small.

[0008] Moreover, the optical disk excellent in the lightfastness equipped with the reflecting layer on the record layer which consists of mixture of a G MONIUMU salt cation and a metal complex anion, and this record layer is indicated by JP,3-164292,A. for example, as a G MONIUMU salt cation For example, although the G MONIUMU salt of G MONIUMU salt [of N N, N', and N'-tetrakis (dialkylamino substitution phenyl)-p-phenylene diamine], N, N, N', and N'-tetrakis (dialkoxy alkylamino substitution phenyl)-p-phenylene diamine is indicated These double salt compounds were also still insufficient in preservation stability and the stability over reproduction light.

[Problem(s) to be Solved by the Invention] The place which this invention is made in view of the above-mentioned conventional example, and is made into the purpose is to have a big absorption field in an infrared region, and provide a plastic plate with the

soluble good new infrared-absorption compound to the organic solvent in which coating is possible.

[0010] Moreover, while becoming possible [other purposes] to improve lightfastness remarkably with a few addition, since there may be few additions, the fall of record sensitivity can be pressed down, and it is in offering the optical recording medium which can raise preservation stability remarkably further.

[0011]

[Means for Solving the Problem] That is, this invention is an infrared-absorption compound expressed with the following general formula (I) or (II).

[0012]

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_8
 R_8

[0013] (R1-R6 shows the phenyl group of substitution among a formula the aralkyl machine of substitution, substitution, or an end the alkyl group of substitution, substitution, or an end.) R7-R9 A hydrogen atom, a halogen machine, a low-grade alkyl group, a lower alkoxy group, a cyano group, or a hydroxyl group is shown. X- A monovalent metal complex anion is shown.

[0014] Moreover, this invention is an optical recording medium characterized by containing the compound shown by the following general formula (I) or (II) in this record layer in the optical recording medium equipped with the substrate and the record layer.

[0015]

[Formula 11]

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_4
 R_8
 R_8
 R_9
 R_9

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_6
 R_6
 R_6
 R_6
 R_6
 R_6
 R_6

[0016] (R1 - R6 shows the phenyl group of substitution among a formula the aralkyl machine of substitution, substitution, or an end the alkyl group of substitution, substitution, or an end a homotypic or a hydrogen atom of a different kind, substitution, or an end.) R7 -R9 A hydrogen atom, a halogen machine, a low-grade alkyl group, a lower alkoxy group, a cyano group, or a hydroxyl group is shown. X- A monovalent metal complex anion is shown.

[0017] Hereafter, this invention is explained in detail. The infrared-absorption compound of this invention is shown by the following general formula (I) or (II).

[0018]

[Formula 12]

$$R_1$$
 R_2
 R_7
 R_8
 R_8

$$R_1$$
 R_2
 R_3
 R_4
 R_8
 R_8

[0019] It sets to the above-mentioned general formula (I) or (II), and is X. - It is a monovalent metal complex anion, and is R1 -R6 of a triaryl amine compound cation. It is desirable that it is the phenyl group of substitution the aralkyl machine of substitution, substitution, or an end the alkyl group of substitution, substitution, or an end a homotypic or a hydrogen atom of a different kind, substitution, or an end.

[0020] By choosing from the above-mentioned substituent groups, it can consider as the good infrared-absorption compound of lightfastness and endurance. Moreover, by making a record layer contain this infrared-absorption compound, it excels in lightfastness and the stability over repetition reproduction extremely, and an optical recording medium also with good productivity is obtained.

[0021] Next, R1 -R6 As a univalent organic residue For example, an alkyl group (for example, methyl group, ethyl group, n-propyl-group, iso-propyl-group, n-butyl, iso-butyl, t-butyl, n-amyl-group, t-amyl-group, n-hexyl machine, n-octyl machine, t-octyl machine, lauryl machine, etc.) substitution alkyl group, for example, 2-hydroxyethyl machine, 3-hydroxypropyl machine, a 4-hydroxy butyl, 2-acetoxy ethyl group, a carboxymethyl machine, 2-carboxy ethyl group, 3-carboxy propyl group, 1-trichloroethyl machine, and 1-chloro ethyl group -- 1-TORIBUROMO propyl group, 1-TORIFURORO ethyl group, 1-chlorobutyl machine, etc., An aralkyl machine (for example, a benzyl, a chloro benzyl, a methyl benzyl, 2-phenylmethyl machine, 2-phenylpropyl machine, 3-phenylpropyl machine, alpha-naphthyl methyl group, beta naphthyl ethyl group, a phenethyl machine, etc.), A phenyl group, a substitution phenyl group (p-methylphenyl machine, p-crawl phenyl group, 2, 4-dimethylphenyl machine, p-dimethylamino phenyl group, p-diethylaminophenyl machine, o-cyano phenyl group, p-dibutylamino phenyl group, 2, and 6-dihydroxy phenyl group etc. is mentioned.) [0022] R1 -R6 It may be the same even if it differs respectively.

[0023] The place made into the purpose of this invention is to offer an optical recording medium with good lightfastness. It is in

- furthermore offering a heat-resistant good new infrared-absorption compound and the heat-resistant outstanding optical recording medium.
 - [0024] R7 -R9 A hydrogen atom, a halogen machine, a low-grade alkyl group, a lower alkoxy group, a cyano group, or a hydroxyl group is shown.
 - [0025] Next, the example of the triaryl compound cation used for the infrared-absorption compound shown by the general formula (I) of this invention or (II) is shown.
 - [0026] However, it is R1 because of simplification (for example, the triaryl compound cation of the aforementioned general formula (I)). -R6 An ethyl group, R7 -R9 When it is a hydrogen atom, it displays as follows.

 [0027]

[Formula 13]

No.	R_{i}	R ₂	R _s	R,	R_{5}	R_6	R_7	R ₈	R_{θ}
(I)	C_2H_5	C ₂ H ₅	C₂H₅	C₂H₅	C₂H₅	C₂H₅	Н	Н	H

[0028]	
[Formula	141

Formu	ıla 14]								
カチオン No.	Rı	R₂	R ₃	R ₄	$R_{\scriptscriptstyle 5}$	R₅ .	R ₇	R ₈	R,
1'	СН₃	СН₃	СН₃	СН₃	СН₃	СН₃	H	H	H
2'	n−C₄H₃	n−C₄H,	n-C ₄ H ₉	n-C ₄ H ₉	n-C ₄ H ₉	n-C ₄ H ₉	H	H	H
3'	C₂H₅	C₂H₅	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	C₂H₅	C₂H₅	H	H	H .
4'	CH₂C₅H₅	CH ₂ C ₆ H ₅	CH ₂ C ₆ H ₅	CH₂C ₆ H₅	CH₂C ₆ H₅	CH₂C₅H₅	H	Н	H
5'	n-C ₃ H ₇	n-C ₂ H ₇	$n-C_3H_7$	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	H	Н	Н
6'	C₂H₄C ℓ	C₂H₄C ℓ	C₂H₄C ℓ	C₂H₄C ℓ	C₂H₄C ℓ	C₂H₄C ℓ	H	H	H
7'	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₆ H ₁₃	n-C ₈ H ₁₃	H	Н	Н
8'	СъНъ	C₅H₅	C_6H_{δ}	C₅H₅	C ₆ H ₆	C ₆ H ₅	H	H	Н
9,	р-СьЩВг	р-С ₆ ЩВг	p−C₅H₄Br	р-С _в ЩВт	р−С₅ҢВт	р-СыЦВт	H	Н	Н
10'	iso-C ₃ H ₇	iso-C ₃ H ₇	iso-C _s H,	iso-C₃H,	iso-C₃H₁	iso-C₃H₁	H	H	Н
11'	р-С _в ҢОСҢ	р-С _в ҢОСН,	р−С₅Н₁ОСН₃	p−C ₈ H₄OCH₃	р−С₅ЩОСН₃	р−С₅Ң₀ОСН₃	Н	Н	Н
12'	CF ₃	CF ₃	CF ₃	CF ₃	CF ₃	CF ₃	Н	H	Н
13'	CH ₂ CF ₃	CH₂CF₃	CH₂CF₃	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₃	CH ₂ CF ₃	Н	Н	Н
1 47	~ СП	_ UII.	_ ОП	_ ОП	_ ^ 17	_ 011	ττ	Τī	,,

14	n-∪₅n ₁₁	n-Ն₅п _п	n-∪ _δ n ₁₁	n- ∪ ₅n ₁₁	n-∪ ₆ n₁₁	n-6h11	п	n	п
15'	С₂Ң₄ОН	С₂ҢОН	С₂Н₄ОН	C₂H₄OH	С₂Н₄ОН	С₂Ң₀ОН	H	H	Н
16'	CH₂COOCH₃	CH₂COOCH₃	СН₂СООСН₃	СН₂СООСН₃	CH₂COOCH₃	CH₂COOCH₃	H	H	H

L	- L	<u> </u>		L					
-)29] ormula 15]								
が な Na	R_1	R_2	R₃	R₄	R₅	R_6	R_7	R_{s}	R_9
17'	p-C ₂ HN(C ₂ H ₃) ₂	p-C _e HLN(C ₂ H _e) ₂	p-C ₆ H.N (C ₂ H ₆) ₂	p-C.H.N(C.H.)2	p-C ₆ H.N(C ₂ H ₆) ₂	p-C.H.N(C.Hs)2	Ħ	Н	Н
18'	t−C₄H ₉	t-C₄H₃	t−C₄H ₉	t−C₄H ₉	t−C₄H ₉ .	t−C₄H ₉	H	Н	Н
19'	CH₃ C₂H₄CHCH₃	CH₃ C2H4CHCH3	CH₃ C₂H₄CHCH₃	CH₃ L C₂H₄CHCH₃	CH₃ L C₂H₄CHCH₃	CH₃ L C₂H₄CHCH₃	H	Н	H
20'	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n−C₃H₁	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	Br	Br	Br
21'	C ₂ H ₅	СН₃	C₂H₅	СНз	C₂H₅	СН₃	H	Н	Н
22'	n−C₄H₃	n−C₄H₃	n-C ₄ H ₉	n−C₄H _s	n−C₄H₃	n−C₄H₃	och.	OCH.	OCH.
23'	p-C ₆ H ₄ N(CH ₃) ₂	p-C ₈ H ₄ -N (CH ₃) ₂	p-C ₈ H ₄ -N(CH ₃) ₂	p-C ₈ H ₄ -N(CH ₃) ₂	p-C ₈ H ₄ -N(CH ₃) ₂	p-C ₆ H ₄ -N(CH ₃) ₂	CN	CN	CN
24'	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	$n-C_{12}H_{25}$	n-C ₁₂ H ₂₅	H	H	H
25'	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n -C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	H	Н	H
26'	C₄H ₈ OH	C₄H₅OH	C₄H ₈ OH	C₄H₅OH	C₄H ₈ OH	C₄H₃OH	H	Н	H
27'	—(H	—(H)	—(H)	—(H)	—(H)	—(H)	H	Н	Н
28	-C ₃ F ₇	-C ₃ F ₇	-C ₃ F ₇	C₂F₁	C ₃ F ₇	C ₂ F ₇	H	Н	Н
29'	$C_2H_4C_8H_5$	C₂H₄C₅H₅	$C_2H_4C_6H_5$	C₂H₄C₅H₅	$C_2H_4C_6H_5$	C2H4C6H5	H	Н	Н
307	n−C₄H₃	n-C₄H₃	C₂H₅	C₂H₅	C ₂ H ₅	C ₂ H ₅	H	Н	Н
31'	n-C ₅ H ₁₁	n−C₅H ₁₁	n-C ₅ H ₁₁	n−C₅H₁₁	n-C ₅ H ₁₁	n−C₅H₁₁	ОН	Н	Н

[0030]

[Formula 16] カチオン R_{7} $\mathbf{R}_{\mathbf{1}}$ R_2 R_a \mathbf{R}_{4} R_{5} R_6 R_8 R_{θ} No. 1" CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ H H H 2" $n-C_4H_9$ n-C₄H₉ n-C₄H₉ n-C₄H₉ n-C₄H₉ n-C₄H₉ H H H 3" C₂H₅ C_2H_5 C₂H₅ C₂H₅ C₂H₅ H H H C₂H₅ 4" CH₂C₆H₅ CH₂C₆H₅ CH₂C₆H₅ CH2C6H5 CH₂C₆H₅ CH2C8H5 H H H 5" n-C₃H₇ $n-C_3H_7$ $n-C_3H_7$ $n-C_3H_7$ $n-C_3H_7$ $n-C_3H_7$ H H H 6" C₂H₄C ℓ C₂H₄C ℓ C₂H₄C & C2H4C & C2H4C & C2H4C & H H H 7" n-C₆H₁₃ n-C₅H₁₃ $n-C_6H_{13}$ $n-C_6H_{13}$ $n-C_6H_{13}$ $n-C_6H_{13}$ H H H 8" C_6H_6 C_6H_6 H H C₆H₅ C_6H_5 C_6H_5 C_6H_6 H 9" p-C₆H₄Br p-C₆H₄Br p-C₆H₄Br p-C₆H₄Br H H H p-C₆HLBr p-C₆HLBr 10" H H H iso-C₃H₇ iso-C₃H₇ iso-CaH, iso-CaH, iso-C₃H₇ iso-C₃H₇ $p-C_6H_1OCH_2p-C$ H 11" H H 12" CF₃ CF₃ CF₃ CF₃ CF_3 CF₃ H H H 13" CH₂CF₃ CH₂CF₃ CH₂CF₃ H H H CH₂CF₃ CH2CF2 CH₂CF₃ 14" H H H $n-C_5H_{11}$ n-C5H11 $n-C_5H_{11}$ $n-C_5H_{11}$ $n-C_{5}H_{11}$ $n-C_5H_{11}$ 15" С₂ЩОН СъЩОН C₂H₄OH C₂H₄OH С₂ҢОН С₂ҢОН H H H 16" CH₂COOCH₃ CH₂COOCH₃ CH₂COOCH₃ CH₂COOCH₃ CH₂COOCH₃ H H H CH₂COOCH₃

[0031] [Formula 17]

							_		
カチオン Na	R_1	R ₂	Rs	R₄	R₅	R ₆	R_{7}	R₃	R_{9}
17"	p-C ₈ H ₄ N (C ₂ H ₅),	p-C.H.N(C.H.)2	p-C ₈ H ₁ N (C ₂ H ₅) ₂	p-C.H.N(C.H.s)2	p-C.H.N(C.H ₅) ₂	p-C ₈ H ₄ N(C ₂ H ₆) ₂	H	Н	H
18"	t-C ₄ H ₉	t−C₄H ₉	t−C₄H ₉	t−C₄H ₉	t−C₄H ₉	t−C₄H ₉	H	H	Н
19"	CH₃ C₂H₄CHCH₃	CH₃ L C₂H₄CHCH₃	CH₃ C₂H₄CHCH₃	CH₃ C₂H₊CHCH₃	CH₃ C₂H₄CHCH₃	CH₃ L C₂H₄CHCH₃	H	Н	Н
20"	$n-C_3H_7$	n−C₃H ₇	11-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	n-C ₃ H ₇	Br	Br	Br
21"	C₂H₅	СН₃	C₂H₅	СН₃	C₂H₅	СН₃	H	Н	Н
22"	n−C₄H₃	n−C₄H₃	n−C₄H₃	n-C ₄ H ₉	n−C₄H₃	n−C₄H ₉	0СН ₂	OCH,	OCH,
23"	p-Calln(CH ₃) ₂	p-C ₆ H ₄ -N(CH ₃) ₂	p-C ₆ H ₄ -N(CH ₃) ₂	p-C ₆ H ₄ -N (CH ₃) ₂	p-C ₆ H ₄ -N (CH ₃) ₂	p-C ₆ H ₄ -N(CH ₃) ₂	CN	CN	CN
24"	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	n-C ₁₂ H ₂₅	H	Н	H
25"	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	n -C ₁₀ H ₂₁	n-C ₁₀ H ₂₁	H	Н	Н
26"	C₄H ₈ OH	C₄H₅OH	С₄Н₅ОН	C₄H ₈ OH	С₄Н₃ОН	C₄H₅OH	H	Н	H
27"	—(H)	—(H)	—(H)	—(H)	—(H)	—(H)	н	Н	H
28"	−C₃F ₇	-C ₃ F ₇	-C₃F ₇	C ₂ F ₇	C ₃ F ₇	C ₃ F ₇	H	Н	Н
29"	С₂ҢС₅Н₅	C₂H₄C₅H₅	$C_2H_4C_6H_5$	C₂H₄C₅H₅	C₂H₄C ₆ H₅	C₂H₄C₅H₅	H	Н	H
30"	n-C4H9	n−C₄H₃	C ₂ H ₅	C₂H₅	C ₂ H ₅	C₂H₅	H	Н	Н
31"	n-C ₅ H ₁₁	n−C₅H ₁₁	n−C₅H ₁₁	п−С₅Н₁1	n−C₅H ₁₁	n−C₅H ₁₁	ОН	Н	H

[0032] Next, metal complex anion X- which makes an above-mentioned triaryl compound cation and a pair is explained. In this invention, the metal complex compound which ** will be made if various things are used as a metal complex used as an opposite anion, for example, is shown in general formula (III) - (IX) is mentioned. However, M shows transition-metals atoms, such as nickel, Co, Mn, Cu, Pb, and Pt, among the following general formula.

[0033]

[Formula 18]

$$\begin{bmatrix}
R_{0} & R_{0} & R_{0} \\
R_{10} & S & R_{10} \\
R_{11} & R_{12} & R_{11}
\end{bmatrix}$$

$$\begin{pmatrix}
R_{0} & R_{0} & R_{10} \\
R_{11} & R_{12} & R_{11}
\end{pmatrix}$$

[0034] (R9 -R12 express among a formula the aryl group or halogen machine which is not replaced [the amino group which is not replaced / the alkyl group which is not replaced / a hydrogen atom, substitution, or /, substitution, or /, substitution, or], respectively.)

[0035]

[0036] (R13-R16 express among a formula the aryl group which is not replaced [the alkyl group which is not replaced / substitution, or] or a cyano group, respectively.)
[0037]

[Formula 20]

$$\begin{array}{|c|c|c|c|c|c|}
\hline
R_{18} & R_{17} & R_{18} \\
\hline
R_{19} & S & R_{20} & R_{19} \\
\hline
R_{20} & R_{20} & R_{20} & R_{20}
\end{array}$$

[0038] (R17-R20 express among a formula the aryl group or halogen atom which is not replaced [the amino group which is not replaced / the alkyl group which is not replaced / a hydrogen atom, substitution, or /, substitution, or /, substitution, or], respectively.)

[0039] [Formula 21]

[0040] (R21-R24 express among a formula the aryl group or halogen atom which is not replaced [the amino group which is not replaced / the alkyl group which is not replaced / a hydrogen atom, substitution, or /, substitution, or /, substitution, or], respectively.)

[0042] (R25-R28 express among a formula the aryl group or halogen atom which is not replaced [the amino group which is not replaced / the alkyl group which is not replaced / a hydrogen atom, substitution, or /, substitution, or /, substitution, or], respectively.)

[0043]

$$\begin{bmatrix} S = C \\ S \end{bmatrix} \begin{bmatrix} S \\ S \end{bmatrix} M \begin{bmatrix} S \\ S \end{bmatrix} C = S$$
 (VIII)

[0044] Next, although the example of the metal complex anion used for this invention is given, it is not limited to these. [0045]

[Formula 24]

金属錯体 No.	M	R ₉	R ₁₀	R ₁₁	R_{12}
(Ⅲ) −1	Ni	Н	СН₃	Н	Н
2	Ni	Н	N (CH ₃) ₂	Н	Н
3	Zn	Н	Me	Н	Н
4	Ni	Н	Н	Н	Н
5	Ni	Cl	Cl	Н	C1
6	Pd	Н	Н	Н	Н
7	Ni	Н	- N (CH ₃) ₂	CH ₃	Н
8	Ni	Н	$-N (CH_3)_2$	Н	Н
9	Ni	Н	– OCH₃	Н	Н
10	Cu	Cl	Cl	Н	· C1

[0046]

T Office 25					
化合物 No.	М	R ₁₈	R ₁₄	R ₁₅	R ₁₆
(IV) -1	Ni			\rightarrow	
2	Ni	(CH ₃) ₂		- (CH₃) ₂	
3	Ni	-\(\)-\(\)\(\)(C ₂ H ₅) ₂		-\(\)-\(\)\(\(\C_2\H_5\)\;	
4	Ni			(C)-OCH³	- ○ -0CH₃
5	Ni	OCH₃ —OCH₃ OCH₃	OCH₃ 	0CH₃ −○○ ОСН₃ 0CH₃	OCH₃ OCH₃
6	Ni	-©C1	-© C1	-© _{C1}	-©C1
7	Pt	-{C₂H₅) 2	-💿	$ N(C_2H_5)$,	-🛇
		CF ₃	CF ₃	CF ₃	CF ₃

8	Ni	CF ₃	−©−CF₃	−Ç−CF₃ CF₃	CF ₃
9	Cu	💿	·		
10	Ni	СН₃	CH ₃	СН₃	СН₃

[0047] [Formula 26]

化合物 No.	M	\mathbf{R}_{17}	R_{18}	R_{19}	R_{20}
(V)-1	Ni	Н	Н	Н	Н
2	Ni	Н	C1	Cl	Н
3	Ni	Н	СН₃	Н	Н
4	Pt	Н	Н	Н	Н

[0048] [Formula 27]

化合物 No.	M	R_{21}	R ₂₂	R ₂₈	R ₂₄
(VI) - 1	Ni	Н	Н	Н	H
2	Ni	Н	CH ₃	Н	Н
3	Ni	C1	C1	Н	Cl
4	Ni	Н	N (CH ₃) ₂	CH₃	Н

[0049] [Formula 28]

[O	·	i			
化合物 No.	M	$ m R_{25}$	R ₂₆	R ₂₇	R ₂₈
(VII) - 1	Ni	Н	Н	Н	Н
2	Ni	H	OCH₃	H	Н
3	Ni	Н	N (C ₂ H ₅) ₂	Н	H
4	Со	Н	C1	Cl	Н

[0050] [Formula 29]

化合物 No.	М
(VIII) - 1	Ni
2	Со
3	Cu
4	Mn
(IX) -1	Ni
2	Pt
3	Pb
4	Cu

[0051] And the aforementioned triaryl amine compound cation and a metal complex compound anion are the double salt compounds in which the salt was formed, and the compound shown by the general formula (I) of this invention or (II) shows the example below.

[0052]

[Formula 30]

トリアリールアミン化合物 カチオンNo.	金属錯体 アニオン No.
2′	(III) -5
5′	(IV) -5
13′	(IV) -2
15′	(V) -3
17'	(VI) -3
21′	(IV) -1
4'	(VII) -3
10′	(III) - 10
14′	(VIII) - 1
19′	(IV) -4
29′	(III) -5
3′	(IV) -3
1'	· (IV) -8
8′	(IV) -5
21'	(III) - 10
	カチオンNo. 2' 5' 13' 15' 17' 21' 4' 10' 14' 19' 29' 3' 1' 8'

[0053]

[Formula 31]

複塩化合物 No.	トリアリールアミン化合物 カチオンNo.	金属錯体 アニオン No.
(I) - 16	12′	(IV) -5
17	16′	(IV) -9
18	5′	(III) -5
19	9′	(III) - 10
20	5′	(IV) -1
21	11'	(III) -7
22	7'	(IV) -6
23	27′	(VI) -1
24	2'	(III) -2
25	20′	(IV) -3
26	28′	(IV) -4
27	31′	(IX) -1
28	25′	(III) -1
29	17′	(IV) -5
30	11'	(IV) -1

[0054] [Formula 32]

複塩化合物 No.	トリアリールアミン化合物 カチオン No.	金属錯体 アニオン No.
(I) -31	5′	(IV) -3
32	13′	(III) -8
33	2'	(V) -2

[0055] [Formula 33]

複塩化合物 No.	トリアリールアミン化合物 カチオン No.	金属錯体 アニオン No.
(II) -1	2"	(III) -5
2	5″	(IV) -5
3	13"	(IV) -2
4	15″	(V) -3
5	17″	(VI) -3
6	21 ″	(IV) -1
7	4*	(VII) -3
8	10 "	(III) - 10
9	14"	(VIII) - 1
. 10	19″	(IV) -4
11	29 "	(III) -5
12	3″	(IV) -3
13	1"	(IV) -8
14	8"	(IV) -5
15	21 "	(III) - 10

[0056] [Formula 34]

複塩化合物 No.	トリアリールアミン化合物 カチオンNo.	金属錯体 アニオン No.
(II) - 16	12"	(IV) -5
17	16"	(IV) -9
18	5″	(III) -5
19	9″	(III) - 10
20	5″	(IV) -1
21	11"	(III) - 7
22	7 "	(IV) -6
23	27"	(VI) -1
24	2'	(III) -2
25	20"	(IV) -3
26	28"	(IV) -4
27	31 "	(IX) -1
28	25″	(III) -1
29	17"	(IV) -5
30	11"	(IV) -1

[0057] Next, the synthetic method of the compound shown by the general formula (I) of this invention or (II) is explained. First, the triaryl amine compound which has acid anions (for example, perchlorate ion, iodine ion, a chloride ion, hexafluoro antimonate ion, etc.) as a counter ion is compounded.

[0058] This triaryl amine compound is Chemische. It is 92 Berichte(s) and the method which was indicated by 245 pages (1959), and is easily obtained by oxidizing the corresponding triaryl amine with perchloric acid silver, hexafluoro antimony silver, etc. For example, it can manufacture by the following process.

[0059]

$$N + NO_2$$
 3 3 3 $N + NH_2$

[0060] The amino object acquired by the above-mentioned reduction reaction can be substitution-ized according to alkylation, alkenyl-izing, aralkyl-izing, alkynyl-izing, cyclization, etc. by alternative substitution-ization, and an end product can be obtained.

[0061] Moreover, R1 -R6 There is the need of performing this alkylation in multi-stage story in considering as a non-object, and it is R1 -R6 in cost. The case of being the same is desirable.

[0062] On the other hand, a metaphor is jar NARUOBU about the anion type metal complex whose counter ion is a cation. American According to the method of SHURAUZA and others (Schrauzer) indicated by the 87th volume and 1483 pages, it is compoundable in chemical society (Journal of American Chemical Society) 1965.

[0063] For example, it can manufacture by the following process.

[0064]

[Formula 36]

$$R$$
 S
 M
 S
 R

((X, such as an alkyl group and an aromatic ring, shows a halogen.) As for R and R', M shows transition metals.)

[Formula 37]

$$S-H$$
 + MX_2 $\frac{金属アルカリ}{アルコール中}$

((X shows a halogen.) M shows transition metals.)

[0066] P-phenylene diamine is added for the neutral metal complex obtained by the above-mentioned reaction in DMSO, and it considers as an anion object, and next, in alcohol, the 4th class alkyl ammonium salt is added, and it considers as a metal complex anion object. in addition -- as the cation in this case -- especially -- N+4 (CH3) and N+4 (C4 H9) etc. -- tetrapod alkylammonium is desirable

[0067] Subsequently, mols, such as the aforementioned cation type triaryl amine compound and an anion type metal complex, are dissolved in a polar solvent. As a polar solvent to be used, N.N-dimethylformamide etc. is suitable.

[0068] Moreover, the concentration is 0.01 mol/l. What is necessary is just to consider as a grade.

[0069] Then, add a drainage system solvent, especially water to this, double decomposition is made to occur, and it deals in precipitation. the amount of the water to add -- 10 or more times -- a large -- superfluous -- then, it is good In addition, as for reaction temperature, about room temperature -90 degree C is good.

[0070] Subsequently, if recrystallization is performed by DMF-ethanol etc. after separating both the liquid phase, performing filtration dryness and repeating this 2 to 3 times if needed, the double salt compound of this invention will be obtained. [0071] Moreover, the neutral thing which is the intermediate field of a metal complex anion besides the above-mentioned method can be dissolved in a methylene chloride etc., and the double salt compound of this invention can be obtained also by carrying out [compound / triaryl amine / which is a joint object with an acid anion] mol addition, and condensing and recrystallizing in this.

[0072] The double salt compound of the triaryl amine compound cation and metal complex anion which were illustrated above has absorption maximum wavelength in 850nm or more, and has an absorbancy index hundreds of thousands and a large absorption peak. Such an infrared-absorption compound is used for a heat insulation film, sunglasses, etc. in addition to the use as a material of an optical recording medium.

[0073] Moreover, the infrared-absorption compound of this invention can be contained and used for the organic-coloring-matter thin film of an optical recording medium. The optical recording medium of this invention can be formed by forming the record layer 2 containing the double salt compound of the triaryl amine system compound cation expressed with the aforementioned general formula (I) or (II), and a metal complex anion on a substrate 1, as shown in <u>drawing 1</u>.

[0074] As a substrate, plastics, such as a polycarbonate, polyester, acrylic resin, polyolefin resin, phenol resin, an epoxy resin, a polyamide, and a polyimide, glass, or metals can be used.

[0075] As near-infrared absorption coloring matter which forms the organic-coloring-matter thin film used together with the double salt compound of the triaryl amine system compound cation expressed with the aforementioned general formula (I) or (II), and a metal complex anion as a record layer The coloring matter generally known is used. For example, cyanine system coloring matter, merocyanine system coloring matter, crocodile NIUMU system coloring matter, SUKUARIUMU system coloring matter, AZURENIUMU system coloring matter, poly methine system coloring matter, naphthoquinone system coloring matter, pyrylium system coloring matter, phthalocyanine system coloring matter, triphenylmethane-color system coloring matter, a xanthene dye, There are anthraquinone system coloring matter, dioxazine system coloring matter, tetrahydro choline system coloring matter, TORIFENO thiazin system coloring matter, phenanthrene system coloring matter, naphthalocyanine system coloring matter, naphth lactam system coloring matter, an aminium salt and G MONIUMU salt system coloring matter, a metal chelate complex system color, etc. or ultraviolet ray absorbents [, such as aluminum Te, Bi, Sn, In, Se, SnO and TeO2, for

example, As, and Cd,], such as a metal and metallic compounds, or mixed distribution -- or you may carry out a laminating [0076] It is good, and record sensitivity does not especially reduce the preservation stability of a record layer in the state where it mixed with the double salt compound of this invention, either, and that of the cation nature coloring matter in which the cation system coloring matter represented by a poly methine system, a cyanine system, and the AZURENIUMU system also in these organic coloring matters is desirable, and is further shown below with the point of excelling in the preservation stability of a record layer is desirable.

[0077] The cation nature coloring matter is listed to below. Poly methine system coloring matter expressed with a general formula (IX).

[0078]

[Formula 38]

$$\begin{bmatrix}
A \\
C \xrightarrow{\Theta} C = C \xrightarrow{K} CH = CH \xrightarrow{T} CH = C
\end{bmatrix}$$

$$E$$

$$G \xrightarrow{\Theta} G \xrightarrow{\Theta} G \xrightarrow{\Pi} G G \xrightarrow{\Pi} G \xrightarrow{\Pi} G G \xrightarrow{\Pi} G$$

[0079] A, B, D, and E show among a formula the basis chosen from the heterocycle machine which is not replaced [the styryl machine which is not replaced / the aryl group which is not replaced / the aralkyl machine which is not replaced / the alkenyl machine which is not replaced / the alkyl group which is not replaced / a hydrogen atom substitution, or /, substitution, or / substitution, or / substitution, or / and substitution, or]. r1 r2 The basis chosen from the aryl group which is not replaced [the aralkyl machine which is not replaced / the alkenyl machine which is not replaced / the ring type alkyl group which is not replaced / the alkyl group which is not replaced / a hydrogen atom, substitution, or /, substitution, or /, substitution, or / and substitution, or] is shown, k is 0, 1, or 2, and 0 or 1, and L are G-. An anion is meant [0080] Coloring matter expressed with a general formula (X).

[0082] The inside of a formula, A, B, D and E, and G- It is the above and homonymy and is r1. -r5 The aryl group which is not replaced [the alkyl group which is not replaced / a hydrogen atom, a halogen atom substitution, or /, substitution, or] is shown. Y shows the divalent organic residue which has an atomic group required to complete 5 member rings or 6 member rings. m and n are 0, 1, or 2.

[0083] Coloring matter expressed with a general formula (XI). [0084]

[0085] Inside of a formula, A, B, D, E r1 r2 r3 Y and G- They are the above and homonymy. [0086] Coloring matter expressed with a general formula (XII). [0087]

Inside of a formula, A, B, D, E r1 r2 r3 r4 m and n are the above and homonymy and are Z-. [0088] [Formula 42]

[0089] A general formula (XIII) or (XIV) AZURENIUMU system coloring matter expressed with (XV). [0090]

$$R_{30}$$
 R_{30}
 R_{30}

$$\begin{array}{c|c}
R_{29} \\
R_{30} & \xrightarrow{\oplus} F \\
R_{31} & \xrightarrow{\bigoplus} R_{35} \\
R_{32} & \xrightarrow{R_{34}} R_{34}
\end{array}$$

[0091] R29-R35 express a hydrogen atom, a halogen atom (a chlorine atom, a bromine atom, iodine atom), or a univalent organic residue among a formula. It can choose from an extensive thing as a univalent organic residue.

[0092] Moreover, you may form the condensed ring which is not replaced [substitution or] in at least one combination among the combination of R29, R30 and R30, R31 and R31, R32 and R32, R33, R33 and R34, and R34 and R35. As the condensed ring, it is the condensed ring of 5 members, 6 members, or 7 member rings, and aromatic rings (benzene, naphthalene, a chlorobenzene, a bromobenzene, a methylbenzene, ethylbenzene, a methoxybenzene, ethoxy benzene, etc.), heterocycles (a furan ring, a benzofuran ring, a pyrrole ring, a thiophene ring, a pyridine ring, a quinoline ring, thiazole ring, etc.), and aliphatic rings (dimethylene, trimethylene, tetramethylen, etc.) are mentioned.

[0093] G-***** and homonymy show an anion. F expresses the divalent organic residue combined by double combination. As a concrete example of this invention containing this F, what is expressed with following general formula (1) - (11) can be mentioned. However, Q+ in a formula Following AZURENIUMU **** is shown and it is Q+ in a formula. The right-hand side to remove shows F.

[0094] AZURENIUMU **** (Q+)

[Formula 44]
$$R_{29}$$
 R_{30}
 R_{31}
 R_{32}
 R_{34}

$$Q^{\oplus} = C \qquad \begin{array}{c} C \\ C \\ C \\ C \\ C \\ C \\ R_{35} \\ R_{34} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} R_{29} \\ R_{30} \\ R_{31} \\ R_{32} \\ \end{array}$$

一般式 (2)

$$Q^{\oplus} = CH + C = CH + R_{30}'$$

$$R_{36}$$

$$R_{35} + R_{31}'$$

$$R_{32}'$$

$$R_{33}'$$

[0097] R29' - R35' is R29-R35, and homonymy.

[0098] Moreover, Q+ Shown AZURENIUMU **** and azulene **** of the right-hand side in the aforementioned formula (3) may be symmetrical, or may be unsymmetrical.
[0099]

[Formula 46] 一般式 (4)

$$Q^{\oplus} = CH + CH \xrightarrow{p} R_{35}' + R_{30}'$$

$$R_{35}' + R_{31}'$$

$$R_{32}'$$

[0100] [Formula 47] 一般式 (5)

$$Q^{\bigoplus} = CH \xrightarrow{R_{29}'} CH \xrightarrow{R_{30}'} R_{30}' \\ R_{31}' \xrightarrow{R_{35}'} R_{35}' \xrightarrow{R_{34}'} R_{34}' \xrightarrow{R_{32}'} R_{32}'$$

[0101] [Formula 48]

一般式(7)

I expresses a nonmetallic atom group required to complete a nitrogen-containing heterocycle among a formula. [0102]

[Formula 49] --般式 (8)

$$Q^{\oplus} = (CH)_{D} - R_{38}$$

R38 expresses among a formula the aryl groups or those cation machines which are not replaced [substitution or]. p expresses the integers from 1 to 8.

[0103]

[Formula 50] -般式 (9)

$$Q^{\oplus} = (CH)_{p} - R_{39}$$

R39 expresses heterocycle machines or those cation machines among a formula.

[0104]

[Formula 51] 一般式 (10)

$$Q^{\oplus} = CH - (CH \underset{p}{\rightleftharpoons} C - R_{ss})$$

R40 expresses among a formula the aryl group which is not replaced [a hydrogen atom, an alkyl group, substitution, or]. [0105]

[Formula 52]

──般式 (11)

$$Q^{\oplus} = (CH)_p - C \equiv C - R_{38}$$

[0106]

[Formula 53] →般式 (Í2)

$$Q = CH + CH \xrightarrow{p} C + C = C \xrightarrow{k} L$$

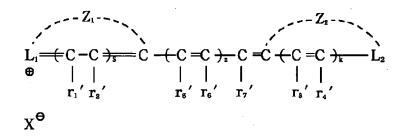
$$R_{11} R_{22}$$

[0107] The inside of a formula, Z2 An atomic group required to complete the pyran which may be replaced, a thia pyran, a

SERENA pyran, a TERURO pyran, a benzo pyran, a benzo thia pyran, a benzo SERENA pyran, a benzo TERURO pyran, a naphth pyran, a naphth thia pyran or a naphth SERENA pyran, and a naphth TERURO pyran is shown.

[0108] L expresses a sulfur atom, an oxygen atom or a selenium atom, and a tellurium atom. R41 and R42 express the aryl group which is not replaced [a hydrogen atom, an alkoxyl group, substitution, or], an aralkyl machine, and a heterocycle machine. [0109] Next, the coloring matter expressed with a general formula (XVI), (XVII), (XVIII), and (XIX) as suitable coloring matter is shown.

[0110] [Formula 54] 一般式 (XVI)



一般式 (XVII)

$$\begin{array}{c|c}
 & \Gamma_1 \\
 & C \\
 & C$$

一般式(XVIII)

[0111] [Formula 55]

-般式(XIX)

$$L_{1} = C - C \xrightarrow{r} C - C = C \xrightarrow{r} R_{48}$$

$$0 \qquad | \qquad | \qquad | \qquad |$$

$$r_{1}' r_{2}' \qquad r_{4}' r_{5}'$$

$$X^{\Theta}$$

[0112] In the above-mentioned general formula (XVI), (XVII), and (XVIII) (XIV) L1 L2 The replaced nitrogen atom, a sulfur atom, an oxygen atom, a selenium atom, or a tellurium atom is shown. Z1 The pyrylium which may be replaced, a thio pyrylium, a SERENA pyrylium, A TERURO pyrylium, a benzo pyrylium, a benzo thio pyrylium, a benzo SERENA pyrylium, A benzo TERURO pyrylium, a naphth pyrylium, a naphth thio pyrylium, An atomic group required to complete a naphth SERENA pyrylium or a naphth TERURO pyrylium, Z2 The pyran which may be replaced, thiopyran, a SERENA pyran, a TERURO pyran, An atomic group required to complete a benzo pyran, benzo thiopyran, a benzo SERENA pyran, a benzo TERURO pyran, a naphth pyran, naphth thiopyran, a naphth SERENA pyran, or a naphth TERURO pyran is shown. [0113] s is the integer of 0 or 1. R43 shows the heterocycle machine which is not replaced [the aryl group which is not replaced

/ substitution or /, substitution, or]. r3 '-r7 ' is the above-mentioned r1.', r2 They are ' and homonymy. k, n, I, r1 ' r2 ', r1 Y, Z- G-They are the above-mentioned and homonymy.

[0114] The cable address in the above-mentioned general formula is described in more detail.

[0115] A, B, D, and E -- a hydrogen atom or an alkyl group (for example, a methyl group --) An ethyl group, n-propyl group, an iso-propyl group, n-butyl, a sec-butyl, An iso-butyl, t-butyl, n-amyl group, t-amyl group, n-hexyl machine, n-octyl machine, t-octyl machine, etc. are shown. The alkyl group of further others, for example, a substitution alkyl group (for example, 2-hydroxyethyl machine and 3-hydroxypropyl machine --) A 4-hydroxy butyl, 2-acetoxy ethyl group, a methoxy ethyl group, An ethoxy ethyl group, a carboxymethyl machine, 2-carboxy ethyl group, 3-carboxy propyl group, 2-sulfoethyl machine, 3-sulfo propyl group, 4-sulfo butyl, 3-sulfate propyl group, 4-sulfate butyl, N -(methyl sulfonyl)- A carbamyl methyl group, 3-(acetyl SURUFAMIRU) propyl group, Ring type alkyl groups, such as 4-(acetyl SURUFAMIRU) butyl For example, (a cyclohexyl machine etc. and allyl groups) (CH2 =CH-CH2 -), an alkenyl machine (a vinyl group, a propenyl machine, a butenyl group, and a pentenyl machine --) A hexenyl machine, a heptenyl machine, an octenyl group, a DODESHINIRU machine, a prenyl machine, etc., Aralkyl machines (for example, a benzyl, a phenethyl machine, alpha-naphthyl methyl group, beta-naphthyl methyl group, etc.) and substitution aralkyl machines (for example, a carboxy benzyl, a sulfo benzyl, a hydroxy benzyl, etc.) are included. [0116] Furthermore, the aryl groups (for example, a phenyl group, alpha-naphthyl group, beta-naphthyl group, a tolyl group, a xylyl group, a biphenyl machine, an ethyl phenyl group, a methoxypheny machine, an ethoxy phenyl group, a dimethoxy phenyl group, a hydroxyphenyl machine, a chlorophenyl machine, a dichlorophenyl machine, a BUROMO phenyl group, a dibromo phenyl group, a nitrophenyl group, a diethylaminophenyl machine, a dimethylamino phenyl group, a dimethoxy aminophenyl machine, a dibenzyl aminophenyl machine, etc.) which are not replaced [substitution or] are shown.

[0117] r1 [] -- a hydrogen atom and halogen atom r2 (a chlorine atom --) r3 r4 r5 alkyl groups (a methyl group, an ethyl group, and n-propyl group --), such as a bromine atom and an iodine atom An isopropyl machine, n-butyl, t-butyl, n-amyl group, n-hexyl machine, alkoxy groups (a methoxy machine --), such as n-octyl machine, a 2-ethylhexyl machine, and t-octyl machine aryl groups (a phenyl group --) which are not replaced [substitution or], such as an ethoxy basis, a propoxy group, and a butoxy machine A tolyl group, a xylyl group, an ethyl phenyl group, a methoxypheny machine, an ethoxy phenyl group, a chlorophenyl machine, a nitrophenyl group, a dimethylamino phenyl group, alpha-naphthyl group, beta-naphthyl group, etc. are shown. [0118] Y is a divalent hydrocarbon group, for example, is [0119].

**** could be expressed and these 5 member rings or 6 member rings may condense with the benzene ring, the naphthalene ring,

[0120] R29-R35, and R29' - R35' -- a hydrogen atom and a halogen atom (a fluorine atom --) others, such as a chlorine atom, a bromine atom, and an iodine atom, -- the alkyl group (a methyl group --) which is not replaced [substitution or] An ethyl group, n-propyl group, an isopropyl machine, n-butyl, t-butyl, n-amyl group, n-hexyl machine, n-octyl machine, a 2-ethylhexyl machine, alkoxy groups (a methoxy machine --) which are not replaced [substitution or], such as t-octyl machine aryl groups (a phenyl group --) which are not replaced [substitution or], such as an ethoxy basis, a propoxy group, and a butoxy machine A tolyl group, a xylyl group, an ethyl phenyl group, a methoxypheny machine, a dimethoxy phenyl group, A trimethoxyphenyl machine,

an ethoxy phenyl group, a chlorophenyl machine, A nitrophenyl group, a dimethylamino phenyl group, a diethylaminophenyl machine, alpha-naphthyl group, beta-naphthyl group, a dipropyl aminophenyl machine, dibenzyl aminophenyl, aralkyl machines (a benzyl --) which are not replaced [substitution or], such as a diphenyl aminophenyl machine machine 2-phenylethyl machine, a 2-phenyl-1-methylethyl machine, a BUROMO benzyl, 2-BUROMO phenylethyl machine, a methyl benzyl, a methoxybenzyl machine, a nitrobenzyl machine and an acyl group (an acetyl group, a propionyl machine, and a PUCHIRIRU machine --) A valeryl machine, a benzoyl, a TORIOIRU machine, a naphthoyl machine, a phthaloyl machine, substitution or non-replaced amino groups (the amino group and a dimethylamino machine --), such as a furoyl machine A diethylamino machine, a dipropylamino machine, an acetylamino machine, a benzoylamino machine, etc., substitution or a non-replaced styryl machine (a styryl machine and a dimethylaminostyryl machine --) A diethylaminostyryl machine, a dipropylamino styryl machine, a methoxy styryl machine, Nitro groups, such as an ethoxy styryl machine and a methyl styryl machine, a hydroxy group, a carboxyl group, a cyano group, substitution, or a non-replaced arylazo machine (a phenylazo machine --) alpha-naphthylazo machine, beta-naphthylazo machine, a dimethylaminophenylazo machine, A chloro phenylazo machine, a nitro phenylazo machine, a methoxy phenylazo machine, heterocycle machines (for example, a pyridyl machine --) which are not replaced [substitution or], such as a tolyl azo machine A quinolyl machine, a REPIJIRU machine, a methyl pyridyl machine, a furil machine, a thienyl group, An indolyl machine, a pyrrole machine, a carbazolyl machine, N-ethyl carbazolyl machine, etc., 2 and 2-diphenyl vinyl group, a 2-phenyl-2-methyl vinyl group, A 2-(dimethylamino phenyl)-2-phenyl vinyl group, a 2-(diethylaminophenyl)-2-phenyl vinyl group, 2-(dibenzyl aminophenyl)-2-phenyl vinyl-group, 2, and 2-JI (diethylaminophenyl) vinyl group, 2 and 2-JI (methoxypheny) vinyl-group, 2, and 2-II (ethoxy phenyl) vinyl group, a 2-(dimethylamino phenyl)-2-methyl vinyl group, a 2-(diethylaminophenyl)-2-ethyl vinyl group, etc. can be mentioned.

[0121] Moreover, R29' - R35' as well as R29-R35 may form the condensed ring. R36 expresses a hydrogen atom, a nitro group, a cyano group, alkyl groups (a methyl group, an ethyl group, a propyl group, butyl, etc.), or aryl groups (a phenyl group, a tolyl group, xylyl group, etc.).

[0122] R37 An alkyl group (a methyl group, an ethyl group, a propyl group, butyl, etc.), a substitution alkyl group (2-hydroxyethyl machine and 2-methoxy ethyl group --) A 2-ethoxy ethyl group, 3-hydroxypropyl machine, 3-methoxy propyl group, A 3-ethoxy propyl group, 3-chloropropyl machine, 3-BUROMO propyl group, ring type alkyl groups (a cyclohexyl machine --), such as 3-carboxy propyl group a cyclo propyl group, an allyl group, and an aralkyl machine (a benzyl and 2-phenylethyl machine --) 3-phenylpropyl machine, 4-phenyl butyl, alpha-naphthyl methyl group, beta-naphthyl methyl group and a substitution aralkyl machine (a methyl benzyl and an ethyl benzyl --) A dimethyl benzyl, a trimethyl benzyl, a chloro benzyl, a BUROMO benzyl, etc., an aryl group (a phenyl group, a tolyl group, a xylyl group, and alpha-naphthyl group --) beta-naphthyl group or substitution aryl groups (a chlorophenyl machine, a dichlorophenyl machine, a TORIKURORO phenyl group, an ethyl phenyl group, a methoxypheny machine, a dimethoxy phenyl group, an aminophenyl machine, a nitrophenyl group, hydroxyphenyl machine, etc.) are expressed.

[0123] R38 -- the aryl group (a phenyl group, a tolyl group, and a xylyl group --) which is not replaced [substitution or] A biphenyl machine, alpha-naphthyl group, beta-naphthyl group, an ANTORARIRU machine, A pyrenyl machine, a methoxyphenyl machine, a dimethoxy phenyl group, a trimethoxyphenyl machine, An ethoxy phenyl group, a diethoxy phenyl group, a chlorophenyl machine, a dichlorophenyl machine, A TORIKURORO phenyl group, a BUROMO phenyl group, a dibromo phenyl group, a TORIBUROMO phenyl group, An ethyl phenyl group, a diethyl phenyl group, a nitrophenyl group, an aminophenyl machine, A dimethylamino phenyl group, a diethylaminophenyl machine, a dibenzyl aminophenyl machine, a morpholino phenyl group, a piperidinyl phenyl group, A piperazino phenyl group, a diphenyl aminophenyl machine, an acetylamino phenyl group, a benzoyl phenyl group, a cyano phenyl group, etc. are expressed.

[0124] R39 expresses the univalent heterocycle machine guided from heterocycles, such as a furan, a thiophene, a benzofuran, a thionaphthene, a dibenzofuran, a carbazole, a phenothiazin, phenoxazine, and a pyridine.

[0125] R40 expresses the aryl groups (a phenyl group, a tolyl group, a xylyl group, a biphenyl machine, an ethyl phenyl group, a chlorophenyl machine, a methoxypheny machine, an ethoxy phenyl group, a nitrophenyl group, an aminophenyl machine, a dimethylamino phenyl group, a diethylaminophenyl machine, an acetylamino phenyl group, alpha-naphthyl group, beta-naphthyl group, an ANTORARIRU machine, pyrenyl machine, etc.) which are not replaced [a hydrogen atom, alkyl groups (a methyl group, an ethyl group, a propyl group, butyl etc.), substitution or].

[0126] R41 and R42 -- a hydrogen atom and an alkyl group (a methyl group and an ethyl group --) alkoxyl groups (a methoxy machine and an ethoxy basis --), such as a propyl group and a butyl aryl groups (a phenyl group --), such as a propoxy group, an ethoxy ethyl group, and a methoxy ethyl group A tolyl group, a xylyl group, a chlorophenyl machine, a biphenyl machine, a methoxypheny machine, etc., the styryl machine (a styryl machine and p-methyl styryl machine --) which is not replaced substitution or] the 4-phenyl 1 which is not replaced [substitution, such as o-chloro styryl machine and p-methoxy styryl machine, or] and 3-swine dienyl machine (the 4-phenyl 1 and 3-swine dienyl machine --) Heterocycle machines (a quinolyl machine, a pyridyl machine, a carbazolyl machine, furil machine, etc.) which are not replaced [substitution or], such as 4-(p-methylphenyl)-1 and 3-swine dienyl machine, are expressed.

[0127] I A pyridine, a thiazole, a benzothiazole, a naphth thiazole, An oxazole, a benzo oxazole, a naphth oxazole, an imidazole, By the atomic group required to complete nitrogen-containing heterocycles, such as the benzimidazole, a naphth imidazole, 2-quinoline, 4-quinoline, an isoquinoline, or Indore A halogen atom (a fluorine atom, a chlorine atom, a bromine atom, iodine atom, etc.), It may be replaced by alkyl groups (a methyl group, an ethyl group, a propyl group, butyl, etc.), aryl groups (a phenyl group, a tolyl group, xylyl group, etc.), and aralkyl machines (a benzyl, p-tolyl methyl group, etc.).

[0128] By the ** anion, G- A chloride ion, bromine ion, iodine ion, perchlorate ion, Benzenesulfonic-acid salt ion, P-toluenesulfonic acid salt ion, methylsulfuric acid salt ion, Ethyl-sulfuric-acid salt ion, propyl sulfate ion, tetrapod fluoroborate ion, Tetraphenyl-borate salt ion, hexafluoro phosphate ion, benzenesulfinic-acid salt ion, Acetate ion, trifluoroacetic-acid salt ion, propionate ion, Benzoate ion, oxalate ion, succinate ion, chestnut acid chloride ion, Oleate ion, stearate ion, citrate ion, 1 hydrogen diphosphate ion, 2 hydrogen 1 phosphate ion, PENTA chlorostannate ion, chlorosulfonic-acid salt ion, Fluorosulfonic acid salt ion, trifluoromethane sulfonate ion, hexafluoro antimonate ion, molybdate ion, tungstate ion, titanate ion, zirconate ion, etc. are expressed.

[0129] r1', r2', r3', r4', r5', r6', r7' A hydrogen atom or an alkyl group for example, a methyl group, an ethyl group, n-propyl group, and an iso-propyl group -- n-butyl, a sec-butyl, t-butyl, n-amyl group, t-amyl group, n-hexyl machine, n-octyl machine, t-octyl machine, etc. are shown. The alkyl group of further others, for example, a substitution alkyl group (for example, 2-hydroxyethyl machine and 3-hydroxypropyl machine --) A 4-hydroxy butyl, a methoxy ethyl group, 2-acetoxy ethyl group, A carboxymethyl machine, 2-carboxy ethyl group, 3-carboxy propyl group, 2-sulfoethyl machine, 3-sulfo propyl group, 4-sulfo butyl, 3-sulfate propyl group, 4-sulfate butyl, N -(methyl sulfonyl)- Carbamyl methyl group, 3-(acetyl SURUFAMIRU) propyl group, 4-(acetyl SURUFAMIRU) butyl, etc., the alkenyl machine (a vinyl group --) which is not replaced [ring type alkyl groups (for example, cyclohexyl machine etc.), substitution, or] A propenyl machine, a butenyl group, a pentenyl machine, a hexenyl machine, a heptenyl machine, Aralkyl machines, such as an octenyl group, a DODESHINIRU machine, and a prenyl machine (Benzyl, phenethyl machine, alpha-naphthyl methyl group, beta-naphthyl methyl group, etc. and substitution) aralkyl machines (for example, a carboxy benzyl, a sulfo benzyl, a hydroxy benzyl, etc.) are included. [for example,]

[0130] It sets to this invention and the record layer 2 is formed on a substrate 1 by various methods, such as the applying method or a vacuum deposition. When using the applying method, it can form by applying the solution which dissolved or distributed the double salt compound of a triaryl amine system compound cation and a metal complex anion in the organic solvent on a substrate 1. Moreover, in consideration of membrane formation nature and paint film stability, a binder can be mixed in a record layer and membranes can also be formed if needed.

[0131] Although the organic solvents which can be used in the case of an application differ by whether the double salt compound of the above-mentioned triaryl amine system compound cation and a metal complex anion is made into a distributed state, or it considers as a dissolution state, generally solvents, such as an alcoholic system, ketone system, amide system, ether system, ester system, aliphatic halogenated-hydrocarbon system, aromatic system, and aliphatic hydrocarbon system, can be used for them. [0132] Moreover, as a binder, a nitrocellulose, an ethyl cellulose, polystyrene, a polyvinyl pyrrolidone, a polymethylmethacrylate, a polyamide, etc. are mentioned, for example. Moreover, a wax, a higher fatty acid, and amides (for example, oleylamide) are used as an additive as occasion demands.

[0133] The above binder can be made to be able to mix suitably dispersants, such as oily medicines, such as plasticizers, such as a dioctyl phthalate, a dibutyl phthalate, and a tricresyl phosphate, mineral oil, and vegetable oil, and also alkylbenzene sulfonic-acid soda, and polyoxyethylene alkyl phenyl ether, and other additives, and the membrane formation nature of a record layer and paint film stability can be raised.

[0134] Coating can be performed using the coating methods, such as a dip coating method, the spray coating method, the spinner coating method, the bead coating method, the MAIYA bar coating method, the blade coating method, the roller coating method, and the gravure coating method.

[0135] The content of the double salt compound of the triaryl amine system compound cation expressed with the aforementioned general formula in the record layer 2 (I) or (II) and a metal complex anion usually has 10 - 50 preferably desirable % of the weight five to 70% of the weight. If less than 5 % of the weight of photodegradation depressor effect is insufficient and 70 % of the weight is surpassed, the amount of an organic coloring matter decreases and sufficient rate of a light reflex cannot be obtained to sufficient optical-absorption nature and a sufficient laser beam.

[0136] Moreover, 100A - 20 micrometers 200A - 1 micrometer is preferably suitable for the thickness of the record layer 2. Furthermore, the optical recording medium of this invention can form the transparent protective layer 3 to record and a reproduction laser beam on the record layer 2, as shown in <u>drawing 2</u>. When irradiating light from a substrate 1 side, even when this protective layer 3 is opaque, it does not interfere.

[0137] Moreover, as shown in drawing 3, you may form the undercoating layer 4 between a substrate 1 and the record layer 2. Moreover, as shown in drawing 4, it is also possible to use both the protective layer 3 and the undercoating layer 4. [0138] An under-coating layer is prepared for the purpose of improvement in the preservation stability of barriers, such as adhesive improvement, (a) (b) water, or gas, and (c) record layer, improvement in the (d) reflection factor, protection of the substrate from the (e) solvent, formation of (f) pre groove, etc. As opposed to the purpose of (a) Polymeric materials, for example, an ionomer resin, a polyamide system resin, Various matter, such as various material, such as a vinyl system resin, naturally-ocurring polymers, silicone, and liquid rubber, or a silane coupling agent, can be used. As opposed to the purpose of (b) and (c) in addition to the above-mentioned polymeric materials An inorganic compound, For example, SiO2, MgF2, SiO, TiO2, ZnO, TiN, SiN, etc. can use a metal or a semimetal, for example, Zn, Cu, S, nickel, Cr, germanium, Se, Cd, Ag, aluminum, etc. The organic thin film which has metallic luster, such as a metal, for example, aluminum, Ag, etc., to the purpose of (d), for example, cyanine dye, the poly methine dye, an azulene system color, etc. can be used. And to the purpose of (e) and (f), ultraviolet-rays hardening resin, thermosetting resin, thermosetting layer.

[0139] Moreover, a protective layer is prepared for the purpose of the improvement in the preservation stability of the protection from a crack, dust, dirt, etc., and a record layer, and improvement in a reflection factor, and can use the material same as the

- material as an under-coating layer. 1000A or more 100A or more is preferably suitable for the thickness of a protective layer. [0140] Under the present circumstances, in the undercoating layer and/or the protective layer, the general formula (I) of this invention or the double salt compound of the triaryl amine system compound cation of (II) and a metal complex anion may contain. Moreover, in the under-coating layer or the protective layer, a stabilizer, a dispersant, a flame retarder, lubricant, the antistatic agent, the surfactant, the plasticizer, etc. may contain.
- [0141] Furthermore, it is good as for so-called adhesion structure (lamination structure) which could make the so-called air sandwich structure which arranges and sealed the record layer 2 inside as another composition of the optical record medium by this invention using the record medium of two sheets of the same composition of having been shown in <u>drawing 4</u> (using one of them only as a substrate by the case) from <u>drawing 1</u>, and was pasted up through the protective layer 3. In the case of adhesion structure, the double salt compound of the triaryl amine system compound cation expressed with the general formula (I) of this invention or (II) in the glue line and a metal complex anion may contain.
- [0142] As mentioned above, although the double salt compound of the triaryl amine system compound cation expressed with a general formula (I) or (II) to at least one of an organic-coloring-matter thin film, an undercoating layer, a record auxiliary layer, a protective layer, or the adhesives layers and a metal complex anion may contain, the content has 10 50% of the weight of a range preferably desirable in this invention, one to 70% of the weight.
- [0143] the optical recording medium of this invention -- helium neon laser (oscillation wavelength of 633nm) etc. -- the laser which has the wavelength of 750nm or more preferably although recording by irradiation of gas laser is also possible, especially gallium-aluminum-arsenic semiconductor laser (oscillation wavelength of 830nm) etc. -- near-infrared or the method of recording on an infrared region by irradiation of the laser beam which has oscillation wavelength is suitable Moreover, the above-mentioned laser beam can be used for read-out. Under the present circumstances, the laser of wavelength which can perform writing and read-out by the laser of the same wavelength, and is different can also perform.
- [Example] Next, although the example in this invention is given and explained, it is not limited to these. However, especially, as long as there is no explanation, the section shows the weight section.
- [0145] 1250ml of synthetic examples To an autoclave, it is tris (4-nitrophenyl) amine 14.7 section, 5% palladium-carbon hydrogenation catalyst 1.6 section, and ethanol 100ml. It put in and hydrogen gas was made to stir to the amount absorption of theory at pressure 5.0 kg/cm2 and 90 degrees C. After [a reaction end] and ethanol 300ml In addition, heat filtration was carried out and the catalyst was removed. Solvent distilling off of the mother liquor was carried out, and the tris (4-aminophenyl) amine of the 7.8 sections was obtained. Purity was 99.7% by high-speed liquid clo analysis.
- [0146] By NMR (d6-DMSO) analysis, it is delta. They are absorption of the amino group of 6 H parts, and delta to 4.21-5.04 ppm. Absorption of the aromatic ring of 12 H parts of a broadcloth doublet was measured to 6.06-6.81 ppm.
- [0147] Heating stirring was carried out for synthetic above-mentioned amino object 1.5 the <(5') section> at 100-130 degrees C with the dimethylformamide 10 section, the carbonic-acid-anhydride hydrogen sodium 0.5 section, and the n-propyl iodide 2.2 section. Reaction mixture was opened in the iced water 160 section after the 36-hour reaction, and ethyl acetate extracted. The silica gel column refined after dryness. The amount of acquisition 1.7 section. Disappearance of absorption by NH stretching vibration of the amino group was checked by the infrared absorption spectrometry.
- [0148] This compound 1.5 section was distributed in the acetone 15 section, and the perchloric acid silver of this mol was added under stirring. After making it react under a room temperature for 1 hour, depositing silver was carried out the RO exception, RO liquid was diluted with the isopropyl ether, and was left, and RO ** of the deposit crystal was carried out. The amount of acquisition 1.1 section. thus -- having compounded (5') -- it was the compound with which absorption-maximum wavelength has big absorption in the infrared region which is 972nm
- [0149] Elemental-analysis value: C36H54N4ClO4 It carries out and is calculated-value (%);C:67.32. H:8.47 N:8.72 actual-measurement (%);C:67.20 H:8.61 N:8.69 [0150] The tris (4-dipropyl aminophenyl) amine 1 section of < (5") used for composition of synthetic > (5') was distributed in the acetone 16.2 section, and the 6 fluoride antimonic-acid silver of the bottom double-precision mol of stirring was added. After making it react under a room temperature for 1 hour, depositing silver was carried out the RO exception and RO liquid was diluted with the isopropyl ether. RO ** of the deposit crystal of the 0.80 sections was carried out. thus -- having compounded (5") -- it was the compound with which absorption-maximum wavelength has big absorption in the infrared region which is 981nm
- [0151] Although the example explained above is the case where anions are perchloric acid and an antimony hexafluoride acid, when making it other anions, the target compound can be easily obtained by using the silver salt equivalent to it. for example, AgBF4, AgSO4, AgNO3, AgSO3 C6 H4 CH3, and AgSO3 CF3 etc. -- silver salt can be used Moreover, in addition to this, it can also obtain according to electrolytic oxidation.
- [0152] It is DMF50ml about <composition of (I)-18> (5') 0.55g. 0.68g (tradename :P A-1006, Mitsui Toatsu Chemicals fine company make) of nickel screw (trichlorobenzene dithiol) tetrapod (n-butyl) ammonium salts was added to the melted liquid, and heating stirring was carried out at 50 degrees C for 3 hours. After having poured out this reaction mixture underwater, rinsing the obtained settlings and drying, recrystallization was performed and 0.85g of double salt compounds was obtained. [0153] It was checked that the **** scanning heating value was measured and the target double salt compound had been obtained by disappearance and elemental analysis of the peak of a 270-degree C perchlorate.
- [0154] Elemental-analysis value: C48H56N4 Cl6 NiS4 It carries out and is calculated-value (%);C:52.96. H:5.18 N:5.15 actual-measurement (%);C:50.02 H:5.45 N:5.20 [0155] It is dimethyl sulfoxide 15ml in <composition of (II)-26> nickel screw dithio benzyl (tradename: MIR-101 green chemistry company make) 2.0g, and 2.5g of p-phenylene diamine. It dissolved. It is

- 80ml of tetrapod (n-butyl) ammonium star's picture 3.9g ethanol solutions to this. Dropping deposited red needle crystal. [0156] This was separated, rinsing and recrystallization refined and nickel BISUJICHIO benzyl tetrabutylammonium 1.9g was obtained. When the absorption spectrum of this crystal was measured, and lambdamax 930nm of MIR101 was carrying out the long wavelength shift to 950nm, it checked having become an anion object.
- [0157] (5") It is DMF50ml about 0.5g. The above-mentioned nickel screw (dithio benzyl) tetrabutylammonium 1.1g was added to the melted liquid, and heating stirring was carried out at 50 degrees C for 3 hours. After having poured out this reaction mixture underwater, rinsing the obtained settlings and drying, recrystallization was performed and 1.1g of double salt compounds was obtained.
- [0158] It was checked that the **** scanning heating value was measured and the target double salt compound had been obtained by disappearance and elemental analysis of the peak of a 270-degree C perchlorate.
- [0159] Elemental analysis: C92H94N4 S8 nickel2 It carries out and is calculated-value (%);C:67.81. H:5.81 N:3.44 actual-measurement (%);C:67.58 H:6.04 N:3.22 [0160] Next, the example which used the infrared-absorption compound expressed with a general formula (1) and (II) as material for optical recording is described.
- [0161] A pre groove is prepared by the heat pressing method on 0.4mm polycarbonate (it is written as "PC" below) substrate in thickness of example 1 WO let size. After applying the liquid moreover made to dissolve the mixture (weight ratio 80:20) 3 weight section of IR-820 (Nippon Kayaku Co., Ltd. make) and aforementioned infrared-absorption (compound I)-31 in the diacetone alcohol 97 weight section as poly methine system coloring matter by the bar coat method, it dried and the record layer with a thickness of 900A was obtained.
- [0162] Furthermore on it, the optical recording medium of adhesion structure was produced through the acrylic-ester-ethylene copolymer dry film by the thickness 0.3mmPC substrate and hot-calender-roll method of WO let size.
- [0163] In this way, the reflection factor from the record layer when irradiating a semiconductor laser beam with an oscillation wavelength of 830nm through PC substrate with a thickness of 0.4mm with a 0.3mW output was measured using optical card record / regenerative apparatus (product made from Canon) to the obtained optical card.
- [0164] Subsequently, semiconductor laser with an oscillation wavelength of 830nm is used for this optical card, and information is written in by record power 3.5mW and record pulse 80microsec through PC substrate with a thickness of 0.4mm, and it reproduces by reproduction power 0.2mW, and is the contrast ratio [0165]. [Equation 1]

However, (the signal strength of the end Records Department of A: and the signal strength of B:Records Department) were measured.

[0166] Next, a reflection factor and a contrast ratio after leaving this optical card under 65 degrees C, and 85% conditions of RH for 1000 hours were measured (environmental preservation stability). Moreover, it is 1 kW/m2 to the optical card of the example 1 which newly produced similarly completely and recorded information. Xenon lamp light was irradiated for 200 hours, and the reflection factor and the contrast ratio were measured (light stability-proof).

[0167] The result is shown in Table -1.

[0168]

[Table 1]

表 1

	初期		65℃,	存安定性 85 % RH 時間後	耐光安定性 セノッシブ 1KV/デ 200時間後	
	反射率 (%)	コントラ スト比	反射率 (%)	コントラス ト比	反射率 (%)	コントラス ト比
実施例1	15.8	0.69	14,1	0.62	13.3	0.58

[0169] The optical card was produced and evaluated like the example 1 except having considered as the combination of the poly methine system coloring matter used in the two to example 7 example 1, the coloring matter which shows the combination of double salt (compound I)-31 in the following table -2 and Table -3, and a double salt compound. The optical card of the above-mentioned examples 2-7 was measured by the same method as an example 1. The result is shown in Table -5.
[0170] The optical card was produced and evaluated like examples 2 and 4 except having removed double salt compound No.(I)-29 used in the example 1 of comparison, and the two examples 2 and 4, and (I)-32. The result is shown in Table -5.

[Table 2]

実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
2	$(CH_3)_2N \qquad \qquad \bigoplus_{N (CH_2)_2} (CH_3)_2$ $C1 \qquad C=CH-CH=CH-C \qquad C1$ $C1 \qquad C1 \qquad C1$ $C1 \qquad C1 \qquad C1$	(I)-29	90:10
3	H_3C $CH=CH-CH=CH-CH$ CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3	(1)-2	75:25
4	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	(I)-32	85:15
5	Cu: $\begin{bmatrix} \cdot $	(11)-9	70:30
6	C1 H ₃ C CH ₃ CH=CH-CH=CH-CH=CH-CH=CH-CH= (CH ₄) ₄ SO ₄ Na	(I)-22	80:20

[0172] [Table 3]

実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
7	$(C_{2}H_{5})_{2}N$ $C=CH_{3}$ $H_{3}C$ $C=CH-CH=CH-C$ CH_{3}	(I)-12	95:5

[0173] The optical card was produced and evaluated like the example 2 except having used the following compound instead of double salt compound No.(I)-29 used in the three to example of comparison 4 example 2. The result is shown in Table -5. [0174]

[Table 4]

表 4

[0175] [Table 5]

表 5

	初期		65℃、	環境保存安定性 65℃、85% RH 1000時間後		安定性 グ 1KW/m² 時間後
	反射率 (%)	コントラ スト比	反射率 (%)	コントラス ト比	反射率 (%)	コントラス ト比
実施例2	16.2	0.71	14.4	0.63	13.4	0.58
実施例3	15.3	0.63	12.9	0.53	13.0	0.54
実施例4	16.9	0.75	14.0	0.62	13.5	0.60
実施例5	15.1	0.60	12.4	0.50	12.7	0.50
実施例6	16.3	0.72	13.4	0.58	13.2	0.58
実施例7	16.3	0.70	14.3	0.62	13.0	0.56
比較例1	16.6	0.73	9.0	0.35	6.9	測定不可
比較例2	17.3	0.78	9.1	0.36	5.8	測定不可
比較例3	16.1	0.70	11.1	0.48	13.2	0.57
比較例4	16.0	0.70	13.9	0.61	10.6	0.47

[0176] On PC substrate which prepared the pre groove by eight to example 12 diameter 130mmphi, and injection fabrication with a thickness of 1.2mm, the spin application of the organic coloring matter shown in the following table -6 and the liquid made to dissolve the mixture 5 weight section of the aforementioned double salt compound in the diacetone alcohol 95 weight section was carried out, and the record layer with a thickness of 850A was prepared. Thus, the 0.3mm spacer was inserted into the inner circumference [of the obtained medium], and periphery side, and other PC protective-group boards and the optical disk of a lamination air sandwich structure were obtained with ultraviolet-rays hardening type adhesives.

[0177] In this way, the created optical disk was rotated by 1800rpm, the semiconductor laser beam with an oscillation wavelength of 830nm was irradiated through PC substrate, information was written in on the record frequency of 3MHz by record power 8mW, it reproduced by read-out power 0.6mW, spectrum analysis (a scanning filter, 30kHz of bandwidths) of the reproduction wave was carried out, and C/N ratio (a carrier / noise ratio) was measured.

[0178] Next, it is the information Records Department of this optical disk 105 The C/N ratio after carrying out time repeat reproduction was measured. Moreover, the reflection factor of the record layer in the wavelength of 830nm was measured with the spectrophotometer (tradename: U-3400; Hitachi) through PC substrate.

[0179] Moreover, the environmental preservation stability test of the same conditions as an example 1 and the light stability-proof examination were performed for this optical disk, and the subsequent reflection factor and subsequent C/N ratio in a spectrophotometer were measured. The result is shown in Table -7.

[0180] The same method as examples 8 and 10 produced and estimated the optical disk except having removed double salt compound No.(I)-13 used in the example 5 of comparison, and the six examples 8 and 10, and (I)-26. The result is shown in Table -7.

[0181] The optical disk was produced by the same method as an example 8 except having changed into the following metal complex compound double salt compound No.(I)-13 used in the example of comparison 7 example 8. Since the solubility of the following metal complex was bad, the crystal deposited after the application, consequently the width of face of the noise level of the regenerative signal from this optical disk became very large, and measurement of C/N was not completed.

[0182]

[Formula 57]

$$\begin{array}{c|c}
S & e \\
S & Ni \\
S & S
\end{array}$$

$$N (n - C_4H_9)_4$$

[0183] [Table 6]

[Table 6]			
実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
. 8	CH=CH-CH=CH-CH CH ₃ C CH ₃ C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C CH ₃ C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C CH ₃ C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C CH ₃ C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C CH ₃ C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C CH ₃ C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C CH ₃ C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C CH ₃ C C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C CH ₃ C C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C C CH ₃ C C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C C CH ₃ C C \(\ell \ 0_4 \) CH ₃ C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	(I)-13	90:10
9	IR - 820 (日本化薬製)	(I)-18	75:25
10	NC C NHCCH ₃	(I)-26	85:15
	$\begin{array}{c} H_3C \\ \hline \\ H_3C \\ \hline \\ H_3C \\ \hline \\ H_3C \\ \hline \\ \\ Br \\ \end{array} $	(I)-19 ——	70:30
12	$C1 \longrightarrow S \longrightarrow CH = CH - CH - CH - CH - CH - CH$ $C_2H_5 \longrightarrow C_2H_5$ $C_2H_5 \longrightarrow C$	(11)-12	80:20

[0184] [Table 7]

表 7

	÷						
	初期		繰り返し 再生 10 ⁸ 回後	65℃、85%RH		耐光安定性 キセノソランブ 1kW/㎡ 200時間後	
	反射率	C/N	C/N	反射率		反射率	
	(%)	(dB)	(dB)	(%)	(dB)	(%)	(dB)
実施例8	26.1	56.5	49.2	23.0	49.2	21.7	46.3
実施例9	26.1	57.1	52.5	22.7	49.7	22.4	49.1
実施例10	25.9	57.1	50.2	22.0	48.0	21.2	46.8
実施例11	25.4	56.4	50.2	20.3	45.1	21.6	47.9
実施例12	25,8	56.9	50.1	21.4	47.2	21.4	47.2
比較例5	26.4	56.9	45.1	19.0	32. 1	13.1	測定不可
比較例6	26.9	57.4	36.7	15.1	29.4	12.7	測定不可
比較例7	26.2	測定不可	_	20.6	_	17.4	

[0185] On an example 13, 14 diameters 130mmphi, and the polymethylmethacrylate (it is written as "PMMA" below) substrate with a thickness of 1.2mm, epoxy acrylate system ultraviolet-rays hardening resin was used, and the pre groove with a thickness of 30 micrometers was prepared by the 2P method (the photopolymer method). On the substrate, the organic coloring matter shown in the following table -8 and the liquid made to dissolve the mixture 2 weight section of the combination of a double salt compound in 1 and 2-dichloroethane were applied by the spinner applying method, and the optical disk was produced like the example 8 except having formed the organic thin film record layer of 900A of dryness thickness.

[0186] In this way, the same method as an example 8 measured and estimated the created optical disk. The result is shown in Table -10.

[0187]

[Table 8]

実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
13	$ \bigoplus_{\mathbf{C} \notin \mathbf{O}_{4}^{\mathbf{\Theta}}} -\mathbf{CH} = \mathbf{CH} - \mathbf{CH} -$	(I)-14	70:30
14	H_3C $CH=CH-CH=CH$ CH_3 CH_3 CH_3 CH_4 CH_5	(I)-11	90:10

[0188] The liquid with which the diacetone alcohol 95 weight section was made to mix the organic coloring matter and the mixture 4 weight section of the combination of a double salt compound which are shown in an example 15 and the 16 following table -9, and the nitrocellulose resin (OHA loess lacquer, product made from Die Cell Chemistry) 1 weight section by the spinner applying method It applied on diameter 130mmphi which prepared the pre groove, and the polycarbonate substrate with a thickness of 1.2mm, and the optical disk was produced like the example 8 except having formed the organic thin film record layer of 950A of dryness thickness.

[0189] In this way, the created optical disk was measured by the same method as an example 8. The result is shown in Table -10.

[0190] [Table 9]

実施例	有機色素	複塩化合物 No.	重量比
15	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	(I)-33	80:20
16	(CH ₃) ₂ N $\stackrel{\bigoplus}{N}$ (CH ₃) ₂ $\stackrel{\bigoplus}{N}$ (CH ₃) ₂ $\stackrel{\bigoplus}{N}$ (CH ₃) ₂ $\stackrel{\bigoplus}{N}$ (C ₃ H ₇) ₂ $\stackrel{\bigoplus}{N}$ (C ₃ H ₇) ₂	(I) -30	75:25

[0191] [Table 10]

表 10

	初期		初期		繰り返し 再生 10 ⁵ 回後	環境保存安定性 65℃、85%RH 1000時間後		耐光安定性 キセノンランブ1kW/ロ² 200時間後	
	反射率 (%)	C/N (dB)	C/N (dB)	反射率 (%)	C/N (dB)	反射率 (%)	C/N (dB)		
実施例 13	25.5	58.0	52,2	20.9	47.6	21.2	48.1		
実施例 14	27.1	59.8	53.2	22.5	49.6	22.0	48.4		
実施例15	25.3	54.9	50.5	20.7	45.0	21.0	45.6		
実施例16	25.1	53.3	49.6	20.8	43.7	21.3	45.3		

[0192]

[Effect of the Invention] As explained above, by considering as the conjugated compound of the triaryl amine compound cation and metal complex anion which are shown by the general formula (I) of this invention, or (II), and the optical recording medium using it, ** lightfastness can be raised remarkably and an optical recording medium with the photodegradation depressor effect which was excellent also in the few addition to coloring matter can be obtained.

^{**} The optical recording medium which was excellent in preservation stability under the elevated temperature and the high humidity environmental condition is obtained.

^{**} The optical recording medium which has a clear threshold to a laser power is obtained, without reducing the outstanding properties, such as a high reflection factor, high sensitivity, etc. of an organic coloring matter. The effect of ** is acquired.

[Translation done.]